BEST AVAILABLE COPY

世界知的所有権機関国 際 事 務 局

PCT

特許協力条約に基づいて公開された国際出願



(51) 国際特許分類6 C07D 273/00, A61K 31/395

A1 (11) 国

(11) 国際公開番号

WO97/11064

(43) 国際公開日

1997年3月27日(27.03.97)

(21) 国際出願番号

PCT/JP96/02730

(22) 国際出願日

1996年9月20日(20.09.96)

(30) 優先権データ

特願平7/244051

1995年9月22日(22.09.95)

(71) 出願人 (米国を除くすべての指定国について) 明治製菓株式会社(MEIJI SEIKA KAISHA, LTD.)[JP/JP] 〒104 東京都中央区京橋2丁目4番16号 Tokyo, (JP)

(72) 発明者;および

(75) 発明者/出願人 (米国についてのみ)

阪中 治(SAKANAKA, Osamu)[JP/JP]

岡田裕美子(OKADA, Yumiko)[JP/JP]

大山 真(OHYAMA, Makoto)[JP/JP]

松本麻紀(MATSUMOTO, Maki)[JP/JP]

高橋正明(TAKAHASHI, Masaaki)[JP/JP]

村井 安(MURAI, Yasushi)[JP/JP]

飯沼勝春(IINUMA, Katsuharu)[JP/JP]

〒250 神奈川県小田原市栢山788

明治製菓株式会社 基品技術研究所内 Kanagawa, (JP)

アヒム, ハーダー(ACHIM, Harder)[DE/DE] ノルベルト, メンケ(NORBERT, Mencke)[DE/DE]

D-51368 レーファークーゼン

バイエル株式会社内 Leverkusen, (DE)

(74) 代理人

弁理士 八木田茂, 外(YAGITA, Shigeru et al.)

〒105 東京都港区西新橋1丁目1番15号

物産ビル別館 Tokyo, (JP)

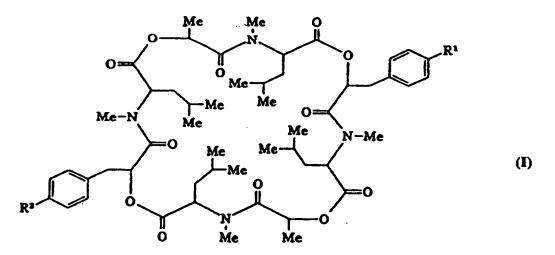
(81) 指定国 AU, BB, BG, BR, BY, CA, CN, CZ, HU, IL, JP, KR, KZ, LK, MX, NO, NZ, PL, RO, RU, SK, TR, UA, US, 欧州特許 (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE), OAPI特許 (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

添付公開書類

国際調査報告書

(54) Title: NOVEL CYCLIC DEPSIPEPTIDE PF1022 DERIVATIVES

(54)発明の名称 新規環状デプシペプチドPF1022誘導体



BEST AVAILABLE COPY

(57) Abstract

Novel PF1022 derivatives which are cyclic depsipeptides represented by general formula (I) or their salts are useful as a vermicide in the prevention or treatment of vermination.

ICID: <WO 971108461 1 -

BEST AVAILABLE COPY

(57) 要約

下記の一般式(I)で表される環状デプシペプチドである新規な PF1022物質誘導体またはその塩は、寄生虫感染症の予防また は治療に駆虫剤として有用なものである。

情報としての用途のみ PCTに基づいて公開される国際出願をパンフレット第一頁にPCT加盟国を同定するために使用されるコード コロススシススセスチトタトトトウウ米 連ンーポェアルラド アグェガヴヴガジーゴキクコニランド アグェガヴヴガジーゴキクコニランド アイダースメンススセスチトタトトトウウ米国 ロススシススセスチトタトトトウウ米国 ロススシススセスチトタトトトウウ米 コロススシススセスチトタトトトウウ米 ロススシススセスチトタトトトウウ米 ロススシススセスチトタトトトウウ米 ロススシススセスチトタトトトウウ米 ロススシススセスチトタトトトウウ米 ロススシススセスチトタトトトウウ米 ロススシススセスチトタトトトウウ米 ロススシススセスチトタトトトウウ米 ロススシススセスチトタート・ウラ ・しょに表 アルパニア アルメニア オーストラリア オーストラリヤ アゼルバイジャン バルバドス エスフフガイグガギギハインン・ア ン ド AAAAABBBBBBBBCCCCCCCDD マモモマメニオノニポポルリン・ラキジラルュールーリン・ラキジラルュールーラトマーラトマー・ンガニア・マガニア I I I J K K K K K L L K MRW MXE NOZ NOZ PPO ワガンゥ 米国 ウズベキスタン共和国 ヴィェトナム ユーゴスラピア クールギスタン 朝鮮民主主義 大学 大学 サステンション サンフンション フリンフンション フリンフンカ -ランド

明 細 書

新規環状デプシペプチドPF1022誘導体技術分野

本発明は駆虫活性を有する微生物発酵生産物質である 既知の環状デプシペプチド、 PF1022物質と同じ環状デプシペプチド基本構造を持つがより優れた駆虫活性を有する新規なPF1022誘導体に関し、またそれを含有する駆虫剤に関する。 本発明による新規なPF1023誘導体は、動物に寄生する各種の寄生虫を駆除できる優れた駆虫活性を示し、駆虫剤として非常に有用である。

背景技術

ド化合物の一つである。

PF1022物質は、鶏回虫に対する駆虫性物質の探索研究により発見された既知の環状デプシペプチドである(特開平3-35796号および欧州特願公開第0382173A2号明細書ならびにJ. Antibiotics, 45, 692頁, 1992)。このPF1022物質はアゴノマイセタレス
(Agonomycetales)に属する糸状菌PF1022株(ブダペスト条約の規約下に寄託番号FERM BP-2671として、筑20 波市所在の工業技術院生命工学工業技術研究所に寄託)の培養で生産される発酵生産物である。PF1022物質は下記の式(A)で表される一群の環状デプシペプチ

10 但し上記の式(A)中でMeはメチル基を示す。

上記の式 (A) の環状デプシペプチド群は下記の 8 種の物質を包含する。

PF1022物質: R¹=R³=Me,

 $R^2 = R^4 = C H_2 C_6 H_5$

15 PF1022B物質:R1= R2=R3=R4=

CH2C6H5

PF1022C物質: R'=Me,

 $R^{2} = R^{3} = R^{4} = C H_{2} C_{6} H_{5}$

PF1022D物質: R1=R3=R4=Me.

 $R^{2} = C H_{2} C_{6} H_{5}$

PF1022E物質: R'=R3=Me,

 $R^{2} = C H_{2} C_{6} H_{4} O H_{7} - p$

 $R^4 = C H_2 C_6 H_5$

PF1022F物質: R1= R2=R3=R4=Me

PF1022G物質: R'= R²=R³= Me,

 $R^4 = C H_2 C_6 H_4 O H - p$

PF1022H物質:R'=R³=Me, R²=R⁴=

 $C H_2 C_6 H_4 O H - p$

5 このPF1022物質は、L-N-メチルロイシン
(Methylleucine) [(CH3)2CHCH2CH(NHCH3)COOH] (略号H-L-MeLeu-OH)、D-乳酸(Lactic acid) [CH3CH(OH)-COOH]
(略号H-D-Lac-OH)及びD-フェニル乳酸(Phenyllactic acid) [C6H5CH2CH(OH)COOH] (略号 H-D-PhLac-OH)がエ
0 ステル結合およびアミド結合を介して構成される環状デ

10 ステル結合およびアミド結合を介して構成される環状デ プシペプチドであり、次式 (B) でも表され得る。

式 (B):

Cyclo (L-MeLeu-D-Lac-L-MeLeu-D-PhLac-L-MeLeu-D-

Lac-L-MeLeu-D-Phlac)

15 上記の糸状菌 P F 1 0 2 2 株を培養すると主成物である P F 1 0 2 2 物質の他に前記の式 (A) で示される構造式をもつ P F 1 0 2 2 B 物質、 P F 1 0 2 2 C 物質、 P F 1 0 2 2 C 物質、 P F 1 0 2 2 E 物質、 P F 1 0 2 2 E 物質、 P F 1 0 2 2 H 物質、 P F 1 0 2 2 B 物質、 P F 1 0

上記の駆虫活性を有するPF1022物質及びPF1022B~H物質はそれぞれ共通の環状デプシペプチド

構造を基本骨格とし、側鎖として4個のNーメチル基、 4個のイソブチル基、0~4個のメチル基、0~4個の ベンジル基、0~2個のpーヒドロキシベンジル基を有 すること、また8個の不斉炭素を有する点に構造上の大 きな特徴がある。さらに上記の式(A)の構造式のごと く4個のエステル結合と4個のアミド結合により形成さ れる24員環が上記のPF1022関連物質の生物活性 の発現上、重要な役割を演じていると推定できる。

寄生虫病は、人間及び動物の健康ならびに農畜産業に 10 甚大な被害を及ぼす。新規にして有用な駆虫活性物質及 びその製造法を見出すことは常に強く求められている大 きな課題である。

上述のごとくPF1022物質は本来、発酵生産物として発見されたものではあるが、化学合成による製造法も既に報告されている(特開平5-320148号明細書およびBiosci. Biotech. Biochem., 58, 1193頁, 1994)。

PF1022物質及びPF1022B~H物質はそれら自体非常に優れた駆虫活性を有することは既によく知られているが、さらに強力な駆虫活性物質を見出すべく、これらの物質を出発物質として利用して、いくつかの研究グループが探索研究に取り組んでいる。

本発明者らもPF1022物質発見当初より、PF1022物質及びPF1022B~E物質を出発物質とした新規な誘導体の研究ならびに全合成の研究を行ってお

り、いくつかの有用な化合物を既に見出している(PCT出願PCT/JP/00252号の国際公開WO94/19334号明細書および欧州特願公開0685469A1号ならびに特願平7-244051号明細書)。また、他の研究グループも全合成によりいくつかの誘導体を開示している(PCT出願国際公開WO93/19033号およびWO95/07272号明細書、参照)。発明の開示

上述のごとく本発明者らは、PF1022物質をリード化合物とし、化学合成の手法を用いて、より強力な駆 10 虫活性を有する新規誘導体の探索研究に取り組んできた。その結果、上記の諸文献および明細書に示された既知物質と比較して同等以上の駆虫活性を有するいくつかの新規PF1022誘導体を見出すことができた。

さらに今回、本発明者らはPF1022物質を構成す 15 る成分の1つであるD-フェニル乳酸部分に着目し、全 合成法によって、ならびにPF1022物質、PF10 22E物質およびPF1022H物質を出発原料とする 化学合成によって得られた新規誘導体として、後記の一 般式(I)~一般式(III)で総括的に表される新しい環状 20 デプシペプチドを合成することに成功し、しかもそれら は強い駆虫活性を有することが動物試験により認められ た。 従って、 第 1 の本 発明によると、 次の一般式(I)

10

5

(i) Rıは水素原子を示し且つR2は、シアノ 〔式中、 (C₁~C₆)アルコキシ基、チオカルバモイル(C₁~C₆) アルコキシ基、アミノ(С,~С,)アルコキシ基、保護基 を有するアミノ(C₁~C₆)アルコキシ基、N-モノ(C₁ 15 ~ C 6) アルキルアミノ(C1~ C6) アルコキシ基、 N, N - ジ(C₁~ C₆)アルキルアミノ(C₁~ C₆)アルコキシ基、 N, $N - \mathcal{I}((C_1 \sim C_6) \mathcal{F} \mathcal{N}) + \mathcal{I}(C_1 \sim C_6) \mathcal{F} \mathcal{N} + \mathcal{N})$ アミノ(С」~С。)アルコキシ基、(環構成原子として窒 素原子を1個またはそれ以上含み、さらに酸素原子また は硫黄原子を含んでもよい5員または6員の)環状アミ 20 ノ(С,~С。)アルコキシ基、環構成原子として3個以下 のヘテロ原子(窒素原子、酸素原子、または硫黄原子)を 含有し且つ置換基(C」~C。-アルキル基またはC。~ C。-シクロアルキル基またはハロゲン(塩素、臭素、ふ

っ素)で置換されてもよいフェニル基) を有してもよい 5 員 ない し 6 員 の 飽 和 ま た は 不 飽 和 の 複 素 環 を 置 換 基 と して有する(С」~С。)アルコキシ基、置換基(ハロゲン または水酸基)を有してもよい(Сュ~С。)アルカノイル N - モノ $(C_1 \sim C_6)$ アルキルカルバモイル基、 N, 基、 N - ジ (C₁~ C₆)アルキルカルバモイル基、(環構成原 子として窒素原子を1個またはそれ以上含み、さらに酸 素原子、または硫黄原子を含んでもよい5負または6員 の)環状アミノカルボニル基、N-モノ(C」~C。)アル キルアミノアルコキシカルボニル基、 N, N-ジ(C₁~ 10 C。)アルキルアミノ(Cı~ C。)アルコキシカルボニル基、 (環構成原子として窒素原子を1個またはそれ以上含み、 さらに酸素原子、または硫黄原子を含んでもよい5員ま たは6 員の) 環状アミノ(С,~С。) アルコキシカルボニ ル 基、 ホ ル ミ ル オ キ シ (C ¸ ~ C ¸) ア ル キ ル カ ル ボ ニ ル 基、 15 カルボキシル基、t-ブチル基、2-アミノチアゾリル 基またはt-ブトキシ基を示すか、あるいは(ii)R' とR²は相互に同じであり且つ各々はシアノ(C」~C。) アルコキシ基、チオカルバモイル(С,~С。)アルコキシ 基、アミノ(С」~С。)アルコキシ基、保護基を有するア 20 ミノ(C₁~C₆)アルコキシ基、 N-モノ(C₁~C₆)アル キルアミノ(Cュ~C。)アルコキシ基、N,N-ジ(Cュ~ C。)アルキルアミノ(Cı~C。)アルコキシ基、 N, Nー ジ((C₁~C₆)アルコキシ(C₁~C₆)アルキル)アミノ

(С」~С。)アルコキシ基、(環構成原子として窒素原子 を1個またはそれ以上含み、さらに酸素原子、または硫 黄原子を含んでもよい5員または6員の)環状アミノ (C₁~C₆)アルコキシ基、環構成原子として3個以下 のヘテロ原子(窒素原子、酸素原子、または硫黄原子)を 含有し且つ置換基(С」~С。-アルキル基またはС3~ C。-シクロアルキル基またはハロゲン(塩素、臭素、ふ っ素)で置換されてもよいフェニル基)を有してもよい 5 員ないし、6 員の飽和または不飽和の複素環を置換基 として有する(C₁~C₆)アルコキシ基、 置換基(ハロゲ 10 ンまたは水酸基)を有してもよい(C2~C6)アルカノイ ル基、 N - モノ(C,~C。)アルキルカルバモイル基、 N, N - ジ(C, ~ C。)アルキルカルバモイル基、(環構成原 子として窒素原子を1個またはそれ以上含み、さらに酸 素原子または硫黄原子を含んでもよい 5 員または 6 員の) 15 環 状 ア ミ ノ カ ル ボ ニ ル 基、 N - モ ノ (C , ~ C 。)ア ル キ ル アミノ(Cı~C。)アルコキシカルボニル基、 N, Nージ (C₁~C 6)アルキルアミノ(C₁~C 6)アルコキシカルボ ニル基、(環構成原子として窒素原子を1個またはそれ 以上含み、さらに酸素原子または硫黄原子を含んでもよ 20 い 5 員または 6 員の)環状アミノ(С」~ С。)アルコキシ カルボニル基、ホルミルオキシ(C,~C,)アルキルカル ボニル基、カルボキシル基、t-ブチル基、2-アミノ チアゾリル基またはt-ブトキシ基を示し、またMeは

メチル基を示す〕で示される環状デプシペプチド、 P F 1 0 2 2 物質誘導体が提供される。

なお、上記の一般式 (I) で R 'または R 'で示される (環構成原子として窒素原子を 1 個またはそれ以上含み、

- 5 さらに酵素原子または硫黄原子を含んでもよい 5 員または 6 員の)環状アミノ(C₁~C₆)アルコキシ基、環状アミノカルボニル基または環状アミノ(C₁~C₆)アルコキシカルボニル基中に含まれるその環状アミノ基の好ましい例は、モルホリノ基、ピロリジノ基およびピペリジ
- 10 ノ基である。また、一般式(I)でR¹またはR²で示される、5員ないし6員の飽和または不飽和の複素環を置換基として有する(C₁~C₀)アルコキシ基に置換基として存在する前記の複素環の好ましい例は、ピロリジン、

イミダゾール、チアゾール、フラン、テトラヒドロラフン、5 - (C₁~C₆) アルキルー 1, 2, 4 - オキサジアゾール、5 - (ハロ置換または非置換) フェニルー 1, 2, 4 - オキサジアゾール、5 - (C₁~C₃) シクロアルキルー 1, 2, 4 - オキサジアゾール、ハロ置換または非置換ピリジン、およびN-アルキル置換または非置

換テトラヒドロピリミジンである。

10

また、第2の本発明によると、次の一般式(II)

【式中、(i) R 3 は水素原子を示し且つ R 4 はフェニル 基のオルト、メタまたはパラ位の任意の位置に結合した モルホリノ基であるか、あるいは R 3 はフェニル基のオルト、メタまたはパラ位の任意の位置に結合したモルホ 15 リノ基であり且つ R 4 はフェニル基のオルト位またはメタ位に結合したモルホリノ基を示し、また M e はメチル 基を示す】で示される環状デプシペプチド、 P F 1 0 2 2 物質誘導体が提供される。

20

さらに、第3の本発明によると、次の一般式(III)

10

5

【式中、(i) R⁶は、フェニル基であり且つ R⁵はカルボキシル基、保護されているカルボキシル基、または(C₁~C₀)アルコキシカルボニル基、あるいは窒素原子、

酸素原子または硫黄原子を1以上含む5員または6員の 不飽和複素環、あるいはこれら複素環とベンゼン環とが 縮合した2環の縮合複素環を示すか、あるいは(ii) R° とR°とは相互に同じであり、且つ各々はカルボキシル 基、保護されているカルボキシル基、または(Cı~C。) アルコキシカルボニル基を示すか、あるいは窒素原子、20 酸素原子、または硫黄原子を1以上含む5員または6員の不飽和複素環、あるいはこれら複素環とベンゼン環とが縮合した2環の縮合複素環を示し、またMeはメチル 基を示す〕で示される環状デプシペプチド、PF102 2物質誘導体が提供される。

なお、上記の一般式(III)でR⁵またはR⁶で示される 5 員または6 員の不飽和複素環、あるいはこれら複素環 とベンゼン環とが縮合した2 環の縮合複素環の好ましい 例は、ベンズチアゾリル基、ベンズイミダゾリル基およ び2-アミノチアゾリル基である。

発明を実施するための最良の形態

第1の本発明による上記の一般式(I)の新規なPF1 022物質誘導体の好ましい実施態様例は、一般式 (1) で(i) R 'が水素原子で且つ R 'が、シアノメトキシ基、 チオカルバモイルメトキシ基、2-アミノエトキシ基、 10 2-(N-t-ブチルオキシカルボニルアミノ)エトキシ 基、 2 - (N - モノ(C 1 ~ C 6)アルキルアミノ)エトキシ または3-(N-モノ(C₁~C₆)アルキルアミノ)プロポ キシ基、2-(N, N-ジ(C₁~C₆)アルキルアミノ)エ トキシまたは3-(N, N-ジ(C,~C。)アルキルアミ 15 ノ)プロポキシ基、 2 - (N, N - ジ((C,~ C 6)アルコ キシ(C₁~C₆)アルキル)アミノ)エトキシ基、 2-モル ホリノエトキシ基、 2 - ピロリジノエトキシ基、 2 - ピ ペリジノエトキシ基、複素環〔ピロリジン、イミダゾー ル、チアゾール、フラン、テトラヒドロフラン、5-20 (C₁~ C₆の分岐してもよい)アルキル-1, 2, 4-オ キサジアゾール、5-(ハロゲンで置換されてもよい)フ ェニルー 1, 2, 4 - オキサジアゾール、5 -(C₃~ C ₀) シクロアルキルー1, 2, 4ーオキサジアゾール、ハロ

ゲンで置換されてもよいピリジン、またはN-(C₁~C₆) アルキルテトラヒドロピリミジン〕で置換されたメトキ シ基、置換基(ハロゲンまたは水酸基)を有してもよいア セチル基、カルバモイル基、N-メチルカルバモイル基、

- 5 N, N ジメチルカルバモイル基、モルホリノカルボニル基、N モノ(Cı~Co)アルキルアミノエトキシカルボニル基、N, N ジ(Cı~Co)アルキルアミノエトキシカルボニル基、モルホリノエトキシカルボニル基、ホルミルオキシメチルカルボニル基、カルボキシル基、t
- 10 ーブチル基、 2 ーアミノチアゾリル基または t ーブトキシ基であるか、あるいは、(ii) R 'と R 'と は相互に同じであり且つ各々はシアノメトキシ基、 チオカルバモイルメトキシ基、 2 ー(N t -

ブチルオキシカルボニルアミノ)エトキシ基、2-(N-

15 モノ(C₁~C₆)アルキルアミノ)エトキシまたは 3 - (N - モノ(C₁~C₆)アルキルアミノ)プロポキシ基、 2 -(N, N-ジ(C₁~C₆)アルキルアミノ)エトキシまたは 3 - (N, N-ジ(C₁~C₆)アルキルアミノ)プロポキシ 基、 2 - (N, N-ジ-(C₁~C₆)アルコキシ(C₁~C₆)

20 アルキル)アミノ)エトキシ基、 2 - モルホリノエトキシ基、 2 - ピロリジノエトキシ基、 2 - ピペリジノエトキシ基、 複素環 [ピロリジン、イミダゾール、チアゾール、フラン、テトラヒドロフラン、 5 - (C₁~ C₆の分岐してもよい)アルキル-1, 2, 4 - オキサジアゾール、

5 - (ハロゲンで置換されてもよい)フェニルー 1, 2, 4 - オキサジアゾール、5 - (C₃~ C₆)シクロアルキルー 1, 2, 4 - オキサジアゾール、ハロゲンで置換されてもよいピリジン、またはN - (C₁~ C₆)アルキルテトラヒドロピリミジン〕で置換されたメトキシ基、置換基(ハロゲンまたは水酸基)を有してもよいアセチル基、カルバモイル基、N - メチルカルバモイル基、N, N - ジメチルカルバモイル基、モルホリノカルボニル基、N - モノ(C₁~ C₆)アルキルアミノエトキシカルボニル基、

- 10 N、N-ジ(C₁~C₆)アルキルアミノエトキシカルボニル基、モルホリノエトキシカルボニル基、ホルミルオキシメチルカルボニル基、カルボキシル基、 t ブチル基、2-アミノチアゾリル基または t ブトキシ基である環状デプシペプチドであることができる。
- 15 また、第1の本発明による一般式(I)の環状デプシペプチドは、それの好ましい実施態様例として下記の(a)~(c)群の化合物を包含する。

(a) 一般式 (I) で (i) R'は水素原子であり且

っR²は、シアノ(Cı~Co)アルコキシ基、チオカルバ

20 モイル(Cı~Co)アルコキシ基、アミノ(Cı~Co)アルコキシ

基、 R護基を有するアミノ(Cı~Co)アルコキシ

基、 Nーモノ(Cı~Co)アルキルアミノ(Cı~Co)アルコキシ

コキシ基、 N, Nージ(Cı~Co)アルキルアミノ(Cı~Co)アルコキシ

(C · ~ C 。)アルキル)アミノ(C · ~ C 。)アルコキシ基、 または(環構成原子として窒素原子を1個又はそれ以上 含み、さらに酸素原子、または硫黄原子を含んでもよい 5 員または 6 員の) 環状アミノ(C₁~ C₆)アルコキシ基 あるいは t ープトキシ基であるか、あるいは (ii) R¹ 5 と R 2とは相互に同じであって各々はシアノ(C 、~ C。) アルコキシ基、 チオカルバモイル(С ュ~ С 。)アルコキシ 基、アミノ(С,~С。)アルコキシ基、保護基を有するア ミノ(C₁~C₆)アルコキシ基、 N-モノ(C₁~C₆)アル キルアミノ(Cı~Cs)アルコキシ基、N, N - ジ(Cı~ 10 C。)アルキルアミノ(C₁~C₆)アルコキシ基、 N, N-ジ((C₁~C₆)アルコキシ(C₁~C₆)アルキル) アミノ (С」~С。)アルコキシ基、または(環構成原子として窒 素原子を1個またはそれ以上含み、さらに酸素原子、ま 15 た は 硫 黄 原 子 を 含 ん で も よ い 5 員 ま た は 6 員 の) 環 状 ア ミノ(C,~C。)アルコキシ基あるいは t - ブトキシ基で ある場合の環状デプシペプチド。

上記の場合の環状デプシペプチドにおいては、好ましくはR'は水素原子であり且つR²はシアノメトキシ基、20 チオカルバモイルメトキシ基、2-アミノエトキシ基、2-(N-t-ブチルオキシカルボニルアミノ)エトキシ基、2-(N-モノ(C₁~C₆)アルキルアミノ)プロポまたは3-(N-モノ(C₁~C₆)アルキルアミノ)プロポキシ基、2-(N, N-ジ(C₁~C₆)アルキルアミノ)エ

トキシまたは 3 - (N, N - ジ(C,~ C₆) アルキルアミ ノ)プロポキシ基、 2 - (N, N-ジ((C,~C。)アルコ キシ(C,~C₆)アルキル)アミノ)エトキシ基、 2 - モル ホリノエトキシ基、 2 - ピロリジノエトキシ基、または 2-ピペリジノエトキシ基あるいは t-ブトキシ基であ るか、あるいは(ii)R¹とR²は相互に同じであり且つ 各々はシアノメトキシ基、2-アミノエトキシ基、2-(N - t - ブ チ ル オ キ シ カ ル ボ ニ ル ア ミ ノ)エ ト キ シ 基、 2 - (N-モノ(C₁~ C₆)アルキルアミノ)エトキシまた は 3 - (N - モ ノ (C ₁ ~ C ₆)アルキルアミノ)プロポキシ 10 基、 2 - (N, N - ジ(C ₁ ~ C ₆)アルキルアミノ)エトキ シまたは3-(N, N-ジ(C₁~C₆)アルキルアミノ)プ ロポキシ基、 2 - (N, N - ジ((C, ~ C s)アルコキシ (C₁~C₆)アルキル) アミノ)エトキシ基、 2 - モルホ リノエトキシ基、2-ピロリジノエトキシ基または2-15 ピペリジノエトキシ基あるいはt-ブトキシ基であるこ とができる。

(b) 一般式 (I) で (i) R は水素原子であり且 つ R 2 は環構成原子として 3 個以下のヘテロ原子 (窒素原 20 子、酸素原子、または硫黄原子)を含有し、置換基 (C」 ~ C 6 ー アルキル基または C 2 ~ C 6 ー シクロアルキル基またはハロゲンで置換されてもよいフェニル基) を有してもよい 5 員ないし6 員の飽和または不飽和の複素環を置換基として有する (C 1 ~ C 6)アルコキシ基であるか、

あるいは(ii)R¹とR²は各々独立して環構成原子として3個以下のヘテロ原子(窒素原子、酸素原子、または硫黄原子)を含有し、置換基(C₁~Cͼーアルキル基またはC₃~Cͼーシクロアルキル基またはハロゲンで置換されてもよいフェニル基)を有してもよい5員ないし6員の飽和または不飽和の複素環を置換基として有する(C₁~Cͼ)アルコキシ基である場合の環状デプシペプチド。

なお、この場合の環状デプシペプチドでは R 'および /または R 2で示される複素環を置換された (C 1~C 6) アルコキシ基における複素環はピロリジン、イミダゾール、チアゾール、フラン、テトラヒドロフラン、 5 ー (C 1~C 6の分岐してもよい)アルキルー 1, 2, 4 ーオキサジアゾール、 5 ー (ハロゲンで置換されてもよい)フ 15 エニルー 1, 2, 4 ーオキサジアゾール、 5 ー (C 3~C 6)シクロアルキルー 1, 2, 4 ーオキサジアゾール、またはハロゲンで置換されてもよいピリジン、 Nー(C 1~C 6)アルキルテトラヒドロピリミジンであることができ、また R 2があるいは R 'と R 2との両者が前記の特定 の複素環で置換されたメトキシ基であることもできる。

(c) 一般式 (I) で (i) R'は水素原子であり且 つ R ²は置換基 (ハロゲンまたは水酸基)を有してもよい (C ₂~ C ₆)アルカノイル基、 N - モノ (C ₁~ C ₆)アルキ ルカルバモイル基、 N, N - ジ(C ₁~ C ₆)アルキルカル

אר יעור

バモイル基、(環構成原子として窒素原子を1個または それ以上含み、さらに酸素原子、または硫黄原子を含ん でもよい 5 員または 6 員の)環状アミノカルボニル基、 N-モノ(C₁~C₆)アルキルアミノアルコキシカルボニ ル基、N, N-ジ(C₁~C₆)アルキルアミノアルコキシ カルボニル基、(環構成原子として窒素原子を1個また はそれ以上含み、さらに酸素原子、または硫黄原子を含 んでもよい 5 員または 6 員の)環状アミノ(C₁~ C₆)ア ルコキシカルボニル基、ホルミルオキシ(Cı~C。)アル キルカルボニル基、カルボキシル基、 t - ブチル基、 2 10 -アミノチアゾリル基を示すか、あるいは (ii) R'と R²は相互に同じであり且つ各々は置換基(ハロゲンまた は水酸基)を有してもよい(C2~C6)アルカノイル基、 N - モノ(C 1~ C 6)アルキルカルバモイル基、 N, N-ジ(С」~С。)アルキルカルバモイル基、(環構成原子と 15 して窒素原子を1個またはそれ以上含み、さらに酸素原 子または硫黄原子を含んでもよい 5 員または 6 員の)環 状アミノカルボニル基、 N - モノ(C1~ C6)アルキルア ミノ(C₁~C₆)アルコキシカルボニル基、 N, N-ジ (C₁~ C₆)アルキルアミノ(環構成原子として窒素原子 20 を1個またはそれ以上含み、さらに酸素原子、または硫 黄原子を含んでもよい 5 員または 6 員の)環状アミノ (Cı~C6)アルコキシカルボニル基、ホルミルオキシ (C₁~C₆)アルキルカルボニル基、カルボキシル基、 t

10

- ブチル基または 2 - アミノチアゾリル基である場合の 環状デプシペプチド。

またこの場合の環状デプシペプチドでは、好ましくは
(i) R¹が水素原子で且つ R²がカルボキシル基、置換
基(ハロゲンまたは水酸基)を有してもよいアセチル基、
カルバモイル基、 Nーメチルカルバモイル基、 N, Nージメチルカルバモイル基、 モルホリノカルボニル基、 Nーモノ(C₁~C₀)アルキルアミノエトキシカルボニル基、
N, Nージ(C₁~C₀)アルキルアミノエトキシカルボニル基、
ル基、モルホリノエトキシカルボニル基、ホルミルオキシメトキシカルボニル基であり、あるいは(ii) R¹と
R²が互いに同じで各々はカルボキシル基、置換基(ハロゲンまたは水酸基)を有してもよいアセチル基、カルバ

モイル基、 N - メチルカルバモイル基、 N, N - ジメチルカルバモイル基、 モルホリノカルボニル基、 N - モノ (C - C 6)アルキルアミノエトキシカルボニル基、 N, N - ジ(C - C 6)アルキルアミノエトキシカルボニル基、 モルホリノエトキシカルボニル基、 またはホルミルオキシメチルカルボニル基であることもできる。

20 さらに第 2 の本発明による一般式 (II) の環状デプシペプチドの好ましい実施態様例には、一般式 (II) で(i) R³が水素原子であり且つ R⁴がフェニル基上のパラ位に結合したモルホリノ基であるか、あるいは (ii) R³がフェニル基上のオルト位またはパラ位に結合した

モルホリノ基であり R ⁴はオルト位に結合したモルホリ ノ基である環状デプシペプチドがある。

さらにまた、第3の本発明による一般式(III)の環 状デプシペプチドの好ましい実施態様例には、一般式 5 (III)で(i) R °がフェニル基であり且つ R °がカル ボキシル基、メトキシカルボニル基、ジフェニルメトキ シカルボニル基、ベンズチアゾリル基またはベンズイミ ダゾリル基であるか、あるいは(ii) R °と R °とが相互 に同じであり各々がカルボキシル基、メトキシカルボニ ル基、ジフェニルメトキシカルボニル基、ベンズチアゾ リル基またはベンズイミダゾリル基である環状デプシペ プチドがある。

第1の本発明による一般式 (I)の環状デプシペプチドの具体例には、後記の実施例 4~46,49~64,67~68-15 および72で製造された化合物がある。また、第2の本発明による一般式 (II) の環状デプシペプチドの具体例には、後記の実施例65~66で製造された化合物がある。さらに第3の本発明による一般式 (III) の環状デプシペプチドの具体例には、後記の実施例47~48、69、70およ20 び71で製造された化合物がある。

本発明による一般式(I)、一般式(II)および一般式(III)の環状デプシペプチドのうち、下記に列記した実施例の化合物は、本発明で特に好適な例の化合物である。

実施例4. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(NCCH2O)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac]

実施例 5. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(BocNHCH2CH2O)
PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac]

5 実施例 6. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(NH2CH2CH2O)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号: PF1022-278)

実施例7. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-((CH3)2NCH2CH20)
PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac](化合物コード番号:

10 PF1022-235)

実施例 8. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-((C2H5)2NCH2CH2O)
PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号:
PF1022-236)

実施例9. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(Pr2NCH2CH2O)

15 PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号:
PF1022-270)
実施例10. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(Bu2NCH2CH20)
PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号:
PF1022-271)

実施例11. Cyclo[MeLeu-((CH3OCH2CH2)2NCH2CH2O)
PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac-MeLeu-Lac](化合物コード番号: PF1022-238)
実施例12. Cyclo[MeLeu-(MorCH2CH2O)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac-MeLeu-Lac](PF1022-239)

実施例13. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(PyrCH2CH2O)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号:

PF1022-284)

実施例14. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(pipCH2CH2O)PhLac

5 -MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号:

PF1022-285)

実施例15. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-((C2Hs)2NCH2CH2CH2CH2O)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号: PF1022-274)

10 実施例16. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-((S)-pyrrolidinyl-2-methoxy)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号: PF1022-302)

実施例17. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(4-imidazoly1-4-methoxy)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (PF 1 0 2 2 - 3 0 4)

実施例18. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(H2NCSCH20)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac]

実施例19. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(2-imidazolylmethoxy)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (PF 1 0 2 2 - 3

20 0 5)

15

実施例20. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(2-thiazolylmethoxy)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号: PF1022-306)

実施例21. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(3-(5-methyl-1,2,

4-oxadiazolyl)-methoxy)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号:PF1022-309)

実施例22. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(3-(5-isobutyl-1, 2,4-oxadiazolyl)methoxy)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLa

5 c] (化合物コード番号: PF1022-310) 実施例23. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(3-(5-(2,6-difluorophenyl)-1,2,4-oxadiazolyl)methoxy)PhLac-

MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号:PF10

2 2 - 3 1 1

10 実施例24. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(furfuryloxy)
PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号:
PF1022-312)

実施例25. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(tetrahydrofurfur yloxy)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番

15 号: PF1022-313)

実施例26. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(2-picolyloxy)
PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号:
PF1022-314)

実施例27. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(3-picolyl)PhLac-20 MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号: PF1022-315)

実施例28. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(4-picolyl)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号: PF1022-316)

実施例29. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(6-chloro-3-picolyloxy)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号: PF1022-317)

実施例30. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(2-(1N-methyl-1,4,

5 5,6-tetrahydropyrimidyl)methoxy)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号: PF1022-318)

実施例31. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(3-(5-isopropyl-1, 2,4-oxadiazolyl)-methoxy)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-

- 10 PhLac] (化合物コード番号: PF1022-341) 実施例32. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(3-(5-cyclohexyl-1,2,4-oxadiazolyl)-methoxy)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号: PF1022-343) 実施例33. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(NCCH20)PhLac]2
- 15 実施例34. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(BocNHCH2CH2O)
 PhLac]2

実施例36. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-((CH₃)₂NCH₂CH₂0) PhLac]₂ (化合物コード番号: PF1022-262) 実施例37. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-((C₂H₅)₂NHCH₂H₂0)

20 PhLac]₂ (化合物コード番号: PF1022-263) 実施例38. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(MorCH₂H₂O) PhLac]₂ (化合物コード番号: PF1022-266) 実施例39. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(3-(5-isobutyl-1, 2,4-oxadiazolylmethoxy)PhLac]₂ (化合物コード番号: PF1022-330)

実施例40. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(3-(5-(2,6-difluorophenyl)-1,2,4-oxadiazolyl)methoxy)PhLac]₂ (化合物コード番号: PF1022-331)

5 実施例41. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(tetrahydrofurfur yloxy)PhLac]2 (化合物コード番号: PF1022-3 33)

実施例42. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(2-picolyloxy)

PhLac] 2 (化合物コード番号: PF1022-334)

実施例43. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(3-(5-isopropyl-1, 2,4-oxadiazolyl)-methoxy)PhLac]2 (化合物コード番号: PF1022-345)

実施例44. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(3-(5-cyclohexyl-1,2,4-oxadiazolyl)-methoxy)PhLac]₂ (化合物コード番

15 号: PF1022-347)

実施例45. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-(NH2CO)PhLac] (化合物コード番号: PF1022-242)

実施例46. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(NH2CO)PhLac]2(化

20 合物コード番号: PF1022-247)

実施例47. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(HOCO)Lac]₂ (化合物コード番号: PF1022-030)およびCyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(HOCO)Lac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号: PF1022-031)

実施例48. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-((C6Hs)2CHOCO)
Lac]2 (化合物コード番号: PF1022-045)およびCyclo
[MeLeu-Lac-MeLeu-((C6Hs)2CHOCO)Lac-MeLeu-LacMeLeu-PhLac] (化合物コード番号: PF1022-046)

- 5 実施例49. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(CH3CO)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-Lac-MeLeu-Lac-MeLeu-(CH3CO)PhLac]およびCyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(CH3CO)PhLac] (化合物コード番号: PF1022-049およびPF1022-048)
 - 実施例50. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(BrCH2CO)PhLac-
- 10 MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac]

実施例51. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(HCOOCH2CO)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac]

実施例52. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(HOCH₂CO)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac]

15 実施例 53. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(HOCO)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号: PF1022-241)

実施例54. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(MorCO)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号: PF1022
- 244)

実施例55. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-((CH3)2NCO)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号: PF1022-243)

実施例56. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-((CH3)2NCH2CH2OCO)

PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号: PF1022-245)

実施例57. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(MorCH₂CH₂OCO)

PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号:

5 PF1022-246)

実施例58. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(BrCH2CO)PhLac]2

実施例59. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(HC00CH2C0)PhLac]2

実施例60. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(HOCH2CO)PhLac]2

実施例61. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(HOCO)PhLac]2

10 実施例62. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-((CH3)2NCO)PhLac]2 (化合物コード番号: PF1022-248)

実施例63. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(MorCO)PhLac]2 (化合物コード番号: PF1022-249)

実施例64. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(MorCH2CH2OCO)

15 PhLac] 2(化合物コード番号:PF1022-251) 実施例65. Cyclo[MeLeu-(Mor)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac-MeLeu-Lac](化合物コード番号:PF1022-233)

実施例66. Cyclo[MeLeu-(o-Mor)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu
20 -(p-Mor)PhLac-MeLeu-Lac] (化合物コード番号: PF1
0 2 2 - 2 8 0)およびCyclo[MeLeu-(o-Mor)PhLacMeLeu-Lac] 2 (化合物コード番号: PF1 0 2 2 - 2 8
1)

実施例67. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(t-Bu)PhLac-MeLeu-

Lac-Meleu-Phlac]およびCyclo[Meleu-Lac-Meleu-(t-Bu)Phlac]2(化合物コード番号: PF1022-051およびPF1022-050)

実施例68. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(t-Bu0)PhLac]₂ (化合物コード番号: PF1022-22)

実施例69. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(BTH)Lac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号: PF1022-038)

実施例70. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(BTH)Lac]2 (化合物 10 コード番号: PF1022-037)

実施例71. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(BIM)Lac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号: PF1022-040)

実施例72. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(ATH)PhLac]₂ (化 15 合物コード番号: PF1022-056)。

なお、上記において、実施例4-46および49-64,67,68,72の物質は、一般式 (I)の化合物の例であり、実施例65,66の物質は、一般式 (II)の化合物の例であり、実施例47、48および69-71の物質は、一般式 (III)の化合物の例である。

次に本発明による一般式 (I)の P F 1 0 2 2 物質誘導体の製造方法を説明する。

1. P F 1 0 2 2 E 物質の化学変換による方法 一般式(I)で表される化合物のうち R 'が水素原子、

20

R²がシアノ(C₁~C₆)アルコキシ基、チオカルバモイ ル(C₁~C₆)アルコキシ基、アミノ(C₁~C₆)アルコキ シ基、保護基を有するアミノ(С,~С。)アルコキシ基、 N - モノ(C₁~ C₆)アルキルアミノ(C₁~ C₆)アルコキ シ基、 N, N - ジ(C₁~ C₆)アルキルアミノ(C₁~ C₆) アルコキシ基、 N, N-ジ ((C₁~C₆)アルコキシ(C₁ ~ C 。)アルキル)アミノ(C ェ~ C 。)アルコキシ基、 (環 構成原子として窒素原子を1個またはそれ以上含み、さ らに酸素原子、または硫黄原子を含んでもよい5員また は 6 員 の) 環 状 ア ミ ノ (C 1 ~ C 6) ア ル コ キ シ 基、 環 構 成 10 原子として3個以下のヘテロ原子(窒素原子、酸素原子、 または硫黄原子)を含有し、置換基 ((C₁~ C₆)アルキ (C ₃~ C ₀)シクロアルキル基、またはハロゲン ル基、 で 置 換 され て も よ い フ ェ ニ ル 基) を 有 し て も よ い 5 員 な いし、6員の飽和または不飽和の複素環で置換された 15 (C₁~C₆)アルコキシ基または t - ブトキシ基である化 合物は、一般式(I)で表される化合物のうちR'が水素 原子、R²が水酸基である化合物すなわち既知のPF1 022E物質を出発原料として下記の方法により合成す ることができる。 20

そのPF1022E物質は醗酵法により、PF102 2物質生産菌の培養液から採取できる。それ自体が動物 の寄生虫に対して駆虫活性を有している。分子中に2個 あるベンゼン環の一方のパラ位にフェノール性水酸基を

有していることから、化学修飾の可能性を拡げるものであることに本発明者らは注目し、これに各種化学変換を施すことにより本発明の新規誘導体が合成できた。また、PF1022E物質はPF1022物質から下記のとおり合成できる。

1-1. PF1022物質からPF1022E物質の合
成

上記の通り、 PF 1 0 2 2 E物質は発酵法(特開平6-184126号)あるいは、合成法(PC T 国際公開 W 094/1933 10 4号)によって製造することができるが、 PF 1 0 2 2 物質から 4 工程の化学反応を経て合成する方法がある。 この合成法の場合は、 [第1工程] PF 1 0 2 2 物質のベンゼン環パラ位水酸基のニトロ化、 [第2工程] ニトロ基のアミノ基への還元、 [第3工程] アミノ基のジアゾ15 ニウム塩化、 [第4工程] ジアゾニウム塩の加水分解よりなる方法で PF 1 0 2 2 E 物質を調製することが出来る。 次に、 さらに具体的にその合成方法の第1~第4工程を説明する。

「第1工程]

20 一般には、ベンゼン環水素の求電子置換によるニトロ 化の有用な反応剤としては、濃硫酸(または三酸化硫黄) と濃硝酸の混合物、発煙硝酸単独などがよく知られてい る。しかし、PF1022物質は化学的に全く等価のベ ンゼン環2つを持っていることから、そのうちの一方に のみ、しかもパラ位に高選択的にニトロ基を導入することは困難であることが本発明者によって知見されていた。

本発明者らは種々反応試薬および反応条件の検討を行ない、その結果、PF1022物質を無水酢酸に溶解し、-30% - 10%の低温において発煙硝酸の化学量論的限定量でPF1022物質を処理する反応によってPF1022物質のフェニル基のパラ位のフェノール性水酸基をニトロ化することに成功した。

[第2工程]

10 芳香族ニトロ基の還元方法には、パラジウム、白金、 ラネーニッケルなどの触媒存在下水素ガスや水素化ホウ 素ナトリウムなどを用いる接触還元と鉄、錫、亜鉛など の金属を酸と共に用いる化学還元の手法が一般的である。

第1工程で得られたニトロ化されたPF1022物質 15 誘導体の場合、アルコール系溶媒中、5~10%パラジウム/炭素存在下常圧の水素ガスによる、またはジオキサンなどの不活性溶媒中、錫ー濃塩酸による方法がニトロ化PF1022誘導体から高収率で目的のアミノ化合物を与えることが認められた。

20 [第3、4工程]

第2工程で得られたアミノ化合物は通常の芳香族アミン類と同様、亜硝酸と反応する方法によって、比較的安定な対応するジアゾニウム塩が得られる。 実際には、 亜硝酸ナトリウムや亜硝酸低級アルキルエステル、 例えば

亜硝酸アミルなどを反応系内で適当な酸、例えば塩酸、硫酸、トリフルオロ酢酸などで該アミノ化合物を処理すると、発生する亜硝酸と容易に反応してジアゾニウム塩が生成する。

- 5 次いで第4工程では、そのジアゾニウム塩化合物をを加水分解処理して、PF1022E物質を得ることができる。
- 1-2. PF1022E物質からの各種誘導体の合成
 (A)このPF1022E物質を出発物質として用い
 3場合に、一般式(I)で表される化合物のうち、例えば、R'がH、R²が2-アミノエトキシである化合物、あるいはこのアミノ基の水素原子がさらにアルキルで置換された化合物は、3工程の化学変換よりなる方法、すなわち[第1工程] PF1022E物質のフェノール性
 15 水酸基のシアノメチルエーテル化、[第2工程]シアノメチル基の2-アミノエチル基への還元、[第3工程]
 2-アミノ基のN, N-ジアルキル化よりなる方法によって容易に調製することが出来る。次にさらに具体的にその方法を述べる。
- 20 [第1工程]

PF1022E物質のフェノール性水酸基のシアノメ チルエーテル化反応はエチルエーテル、イソプロピルエ ーテル、テトラヒドロフラン (THF)、1, 4ージオ キサンなどのエーテル類、アセトン、2ーブタノンなど

のケトン類、ジクロロメタン、クロロホルムなどのハロ ゲン化炭化水素溶媒などの他、N、N-ジメチルホルム アミド (DMF)、ジメチルスルホキシド (DMSO)な どの不活性有機溶媒中、ハロゲン化水素捕捉剤としての t - ブトキシカリウム、水素化ナトリウム、炭酸カリウ 5 ム、炭酸ナトリウムなどの他、トリエチルアミンや 1, 8 - ジアザビシクロ [5.4.0] - 7 - ウンデセンな どのアミン類の塩基存在下、塩化アセトニトリル、臭化 アセトニトリル、ヨウ化アセトニトリルなどのハロゲン 化アセトニトリルと反応させて行うことが出来る。好ま 10 しくは、テトラヒドロフラン中、水素化ナトリウム存在 下、またアセトン中、炭酸カリウム存在下臭化アセトニ トリルで処理するのがよく、この場合、室温で十分反応 が進行し、他条件に比べ高収率で目的のシアノメチルエ 15 ーテル体を与える。

[第2工程]

第1工程で得たシアノメチルエーテル体はパラジウムや酸化白金などを触媒とする接触還元反応により容易に2ーアミノエチルエーテル体へと変換することが出来る。
20 反応溶媒としては、メタノールやエタノールなどの低級アルコールが比較的適しており、反応は中圧水素下、室温で円滑に進行し、目的の2ーアミノエチルエーテル体を高収率で与える。

[第3工程]

さらに第2工程で得た2-アミノエチルエーテル体は 不活性有機溶媒中、(1)ハロゲン化水素捕捉剤として の塩基存在下ハロゲン化アルキルと処理する方法と(2) パラジウムや酸化白金などを触媒とする中圧接触還元反 応条件下または水素化ホウ素ナトリウムやシアノホウ素 ナトリウムを用いる化学還元の反応条件下で低級アルカ ナールと反応させる方法によりN、N-ジアルキル化し、 こ れ に よ り 最 終 目 的 化 合 物 へ 容 易 に 変 換 可 能 で あ る。 (1) の場合、溶媒としてはDMFやDMSOが、また 10 塩基としては炭酸カリウムが比較的適しており、ハロゲ ン化アルキルとしては塩化物より臭化物、ヨウ化物の方 が 高 収 率 を 与 え る。 (2) の 場 合 、 反 応 溶 媒 と し て は メ タノールやエタノールなどの低級アルコールが比較的適 しているが、これに塩酸や酢酸などの酸を少量加えると 上記のアミノエチルエーテル体のアミノ基の反応がより 15 促進される場合もある。

PF1022E物質のフェノール性水酸基の代りに導入できる置換基の種類としては、通常の直鎖または分岐したアルキル基、アルケニル基、アルキニル基の他、各20種置換基を有するアルキル基、アルケニル基、アルキニル基も含まれる。具体的には、メチル基、エチル基、ロープロピル基、イソプロピル基、ローブチル基、isoーブチル基、secーブチル基、アミル基、ヘキシル基、アリル (2ープロペニル)基、2ーヒドロキシエチル基、アリル (2ープロペニル)基、2ーヒドロキシエチル基、

2-メトキシエチル基、ベンジル基などが代表的な例として挙げることが出来る。また、このアミノ基の窒素原子を環構成員とするモルホリノ基、ピロリジノ基、ピペリジノ基などの環状アミノ基の導入もジアルキル基の導入と同様に行いうる。

(B)また、例えば一般式 (I)で表される化合物のうち、R¹がH、R²が3ーアミノプロポキシ基である化合物を合成するには、アミノ基に保護基を有する1ーハロー3ーアミノプロパンとPF1022E物質とをエーフル結合により縮合させ、さらに脱保護した後、3ーアミノプロピルエーテル誘導体とすることも可能であり、Nー置換基としては上記2ーアミノエチルエーテル体と同様の置換基を挙げることが出来る。

(C) また、一般式 (I)で表される化合物のうち、

15 R'がH、R²がヘテロ環置換メトキシ基である化合物を合成するには、PF1022E物質と下記の一般式 (IV)で表される適宜なヘテロ環ハロゲン化物誘導体とを上記と同様にエーテル結合により縮合させることにより、相当するヘテロ環を有するPF1022誘導体を合成する20 ことができる。

 $Hetero-CH_2X$ (IV)

但し、Hetero:複素環を表し、X=Cl, Br, I, OHである。

上記のヘテロ環の種類によりXとして何が好ましいか

WO 97/11064 PCT/JP96/02730

36

が分かれる。 X = ハロゲンの場合、通常PF1022E 物質と不活性溶媒中、ハロゲン化水素捕捉剤としての塩 基存在下反応させる。 X = C1、Brの場合はさらに反応混 合物に金属ョウ化物などを加えることにより、より反応 が円滑に進む場合が多い。溶媒としては、エチルエーテ ル、イソプロピルエーテル、テトラヒドロフラン (TH F)、1, 4-ジオキサンなどのエーテル類、アセトン、 2 - ブタノンなどのケトン類、ジクロロメタン、クロロ ホルムなどのハロゲン化溶媒などの他、N、N-ジメチ 10 ルホルムアミド (DMF)、ジメチルスルホキシド (D MSO)などが挙げられる。塩基としては、 t‐ブトキ シカリウム、水素化ナトリウム、炭酸カリウム、炭酸ナ トリウム、炭酸セシウムなどの他、トリエチルアミンや 1, 8-ジアザビシクロ [5.4.0] - 7-ウンデセンな どの有機塩基も使用可能である。適した反応温度は用い 15 るヘテロ環誘導体や溶媒、塩基により異なるが、概ね室 温~90℃で良好な結果を得ることができる。

一般式 (IV) でX=OHの場合は、PF1022E物質とのいわゆる光延反応により容易に目的物を得ることがで20 きる。具体的には、不活性溶媒中、アゾジカルボン酸エチルエステルやアゾジカルボニルジピペリジンなどのジアゾジカルボン酸誘導体とトリフェニルホスフィンやトリブチルホスフィンなどの3価リン化合物とを縮合試薬として反応する。溶媒としては、THFなどが挙げられ

ID WO

る。

なお、一般式(IV)で表されるハライド化合物のヘテロ環部分に上記エーテル化反応を阻害する活性水素が存在する場合には、そこに脱離容易な保護基を前もって導入しておく必要がある。

また、一般式 (IV) のハライドでヘテロ環が、 2 ーイ ミダゾリル、2-チアゾリルの場合は、別法として前記 シアノメチルエーテル体を例えば水ークロロホルムート ルエン等の含水混液中、ジチオリン酸 O, O '-ジエチ ルと加熱還流条件で反応させることにより、チオカルバ 10 モイルメチルエーテル体を得た後、このチオカルバモイ ルメチルエーテル体と例えばベンゼン、トルエン、キシ レン等の芳香族炭化水素類の溶媒中、濃硫酸等を酸触媒 として用いてブロモアセトアルデヒドジエチルアセター ルと70℃~100℃で反応させることにより、2-チ 15 アソリル体が得られる。同様にして、前記チオカルバモ イルメチルエーテル体を例えばアセトン中、ヨウ化メチ ルと反応させて得られた化合物を例えばベンゼン、トル エン、キシレン等の芳香族炭化水素類の溶媒中、塩酸存 在下、アミノアセトアルデヒドジメチルアセタールと7 20

(D) また、一般式 (I)で表される化合物のうち R^{t} が水素原子、 R^{2} が t - ブトキシ基である化合物は、 P

0℃~100℃で反応させることにより、2-イミダゾ

リル体が得られる。

F1022E物質を酸触媒下、イソブテンと反応させることにより水酸基をO-t-ブチル化し、t-ブチルエーテル誘導体とすることが出来る。

2. PF1022H物質の化学変換による方法

- ー般式 (I)で表される化合物のうち R¹、 R²がとも 5 にシアノ(C₁~C₆)アルコキシ基、チオカルバモイル (C₁~C₆)アルコキシ基、アミノ(C₁~C₆)アルコキシ 基、保護基を有するアミノ(С,~С。)アルコキシ基、N - モノ(C₁~ C ₀)アルキルアミノ(C₁~ C ₀)アルコキシ 基、 N, N - ジ(C₁~ C₆)アルキルアミノ(C₁~ C₆)ア 10 ルコキシ基、 N, N-ジ ((C₁~C₆)アルコキシ(C₁~ C。)アルキル)アミノ(C₁~C₆)アルコキシ基または (環構成原子として窒素原子を1以上含み、さらに酸素 原子、または硫黄原子を含んでもよい5員または6員の) 環状アミノ(C₁~C₆)アルコキシ基を表す化合物は、一 15 般式(I)で表される化合物のうちR¹、R²共に水酸基 である化合物、すなわち(PF1022H物質)を原料 として製造することができる。
- PF1022H物質は、従来、全合成(PCT国際公20開W093/19053)またはPF1022物質からの合成(PCT国際公開W093/19053, W094/19334)でしか得ることができなかった。しかしながら最近PF1022物質の発酵培養液中に存在していることが今回発見された(特願平8-208201号)。PF1022H物質の化学構造は、

PF1022物質の両方のベンゼン環のパラ位が水酸基で置換されていることに相当する。従ってPF1022物質の片方のベンゼン環のパラ位が水酸基で置換されているPF1022H物質から、おま適用することによって、PF1022H物質から、各種の誘導体を合成できる。また、通常のフェノール性水酸基に適用出来る他の化学反応も適用可能である。アシル化(カルボン酸エステル化)、エーテル化などが、その代表的な反応である。例えば、PF1022H物質10を酸触媒下、イソブテンと反応させることにより2つの水酸基をO-t-ブチル化し、アルキルエーテル誘導体とすることが出来る。

15 一般式(I)で表される化合物のうち R¹、 R²どちらか一方が、または両方共に、置換基(ハロゲンまたは水酸基)を有してもよい(C₃~ C₀)アルカノイル基、 N ーモノ(C₁~ C₀)アルキルカルバモイル基、 N, Nージ(C₁~ C₀)アルキルカルバモイル基、 (環構成原子として窒素原子を 1以上含み、さらに酸素原子、または硫黄原子を含んでもよい 5 員または 6 員の)環状アミノカルボニル基、 Nーモノ(C₁~ C₀) アルキルアミノ(C₁~ C₀)アルコキシカルボニル基、 N, Nージ(C₁~ C₀)アルコキシカルボニル基、 (環構成原子ルキルアミノアルコキシカルボニル基、 (環構成原子

5

10

071106481 | 5

ID: -WO

として窒素原子を1以上含み、さらに酸素原子、または硫黄原子を含んでもよい5員または6員の)環状アミノ(C₁~C₆)アルコキシカルボニル基またはホルミルオキシ(C₁~C₆)アルキルカルボニル基である一般式(I)の化合物、及びR¹とR²のどちらか一方または両方がカルボキシル基、tーブチル基または2ーアミノチアゾリル基である一般式(I)の化合物は、PF102物質からの化学変換を行う方法(1)または、全合成を行う方法(2)である以下に説明する2つの方法により製造することができる。

また、その化学変換を行う方法(1)は(a):PF 1022物質のベンゼン環のアシル化、特にアセチル化、 (b):a法で得られるアシル体のうちのアセチル体からカルボキシル体への化学変換、(c):カルボキシル 15 体からのPF1022物質誘導体の合成、および(d) :PF1022物質のニトロ体からのPF1022新 規誘導体の合成の4つの方法(a)~(d)を包含する。 (1) PF1022物質の化学変換

a 法: ベンゼン環のアシル化

20 PF1022物質の両方のベンゼン環には通常の芳香族化合物に対する、よく知られた種々の親電子置換反応が適用できる。それらを利用して、さまざまなタイプの PF1022物質誘導体が合成され得る。

これまでPF1022物質のベンゼン環には酸素、窒

素などのヘテロ原子が結合した例は多くあったが、このベンゼン環に新たな別の炭素ー炭素結合を形成させてンプないない。このような質体化した例は全く知られていない。このような調製には、カーデルークラフツ反応が非常に有力な手段となる。 はいてアド1022物質のベンゼン環のアシル化は、 通常のフリーデルークラフツ反応方法が適用できる。 すなわちそのアシル化のためには、ニトロベンゼン、 四塩化物、カルボン酸無水物などのアシル化剤を用い、 さらに代表されるルイス酸を用いて反応を行う。

例えば、アセチル基を導入しようとする場合、上記不活性溶媒を用いることもできるが、塩化アセチルを溶媒とアシル化試薬との両方として使用し、塩化アルミニウムの存在下反応させるのが良好な結果を与える。なお、本アセチル化反応においては主としてオルト置換体とパラ置換体とが生成するが、クロマトグラフにより両者を分離精製することが出来る。

20 なお、カルボン酸塩化物として塩化ピバロイルを用いた場合には、アシル化は起きず、PF1022物質のベンゼン環水素がtーブチル基で置換した化合物が生成する。

b 法: a 法で得られるアシル体のうちのアセチル体

からカルボキシル体への化学変換

a法で得られたアセチル体をさらに種々の誘導体へ導 くためには、下記の4工程を経て、相当するカルボン酸 化合物を調製する。すなわち、該アセチル体を四塩化炭 素、クロロホルムなどのハロゲン系不活性溶媒中、 5 ーブロモコハク酸イミド、過臭化臭化ピリジニウム、臭 素などの臭素化剤と反応させてブロモアセチル体とする 工程を行う。特に好適な例としては、クロロホルム中で 触媒量の臭化水素存在下、化学量論量の臭素との反応が 高収率を与える。 さらに蟻酸中、蟻酸ナトリウムと処理 10 して、ホルミルオキシアセチル体とする工程を行う。 れをメタノリシスして脱ホルミル体、すなわちヒドロキ シアセチル体とする工程を行い、また引き続き過ヨウ素 酸ナトリウム、四酢酸鉛、過ヨウ素酸等の酸化剤、好ま 15 しくは過ヨウ素酸ナトリウムと処理して、目的とするカ ルボキシル体とする工程を行う。

なお、上記のブロモアセチル体を不活性溶媒中、好ましくはテトラヒドロフラン、ジオキサン等のエーテル系溶媒中、炭酸水素ナトリウム、炭酸ナトリウム等の塩基20 存在下、チオ尿素と反応させる方法により、2ーアミノチアゾール環を形成することができ、これにより、ベンゼン環のパラ位に2ーアミノチアゾール環が結合した化合物を製造できる。

c 法:カルボキシル体からの P F 1 0 2 2 物質誘導体

の合成

上記の b 法にて得られたカルボキシル体は、これを通常のカルボキシル基に適用可能な化学変換にかけて、新規誘導体を製造できる。この化学変換はエステル化、アミド化などがよく知られた手法によって実現可能である。 d 法: PF1022物質のニトロ体からのPF1022物質誘導体の合成

上記フリーデルークラフツ反応以外に、PF1022 物質のベンゼン環にカルボキシル基を導入するための炭10 素 - 炭素形成反応として、サンドマイヤー反応を利用できる。

具体的には、PF1022物質をニトロ化し、それに続くニトロ基の還元により得られるアミノ体を生成し、

これを亜硝酸で処理してPF1022物質の片方または 15 両方のベンゼン環のジアゾニウム塩(PCT公開W093/1 9033)を生成し、これに対し、金属シアン化物を反応さ せることにより、ベンゼン環にシアノ基が導入された化 合物を合成できる。

このようにして得られた P F 1 0 2 2 物質のベンゼン 20 環の片方または両方がシアノ化された化合物は、 通常芳香族ニトリル化合物に適用可能な化学変換をほぼそのまま適用することが出来、 したがって相当するカルボキシル誘導体を効率よく調製することが出来る。

この方法の利点はニトロ基の結合している位置にシア

ノ基を導入できることであり、上記のPF1022物質にフリーデルークラフツ反応を適用した場合に生成する 位置異性体の混入を避けることが出来る。

(2) 全合成を行う方法

5 ベンゼン環水素をカルボキシル基で置換したL-フェニル乳酸誘導体を原料とする全合成の方法によって前記の種類の一般式(I)の化合物を合成する。

上記の方法と同様にL-フェニル乳酸誘導体にフリーデルークラフツ反応を適用するのも一つの良い方法では10 あるが、カルボキシル基へ変換可能な官能基をあらじめ望む置換位置に持つ出発原料、例えばパラ置換体を合成する目的の場合、市販されているp-アミノーLーフェニルアラニンを利用するのが、他の位置置換体の混入がなく、したがって、その精製分離操作を行うことなくp-カルボキシルーL-フェニル乳酸誘導体を調製出来るという大きな利点がある。

PーアミノーLーフェニルアラニンを使用する場合、2個のうちの片方のアミノ基だけ反応させなければならない必要上、 先づ他方のアミノ基に選択的に保護基を導入し、後の工程でそれを除去しなければならない。一方、PーニトローLーフェニルアラニンを用いる場合、 αーアミノ基を通常よく知られた方法によりジアゾニウム塩に転化し、さらに水酸基に変換して PーニトローLーフ

ェニル乳酸へと導き、その後ニトロ基を還元してアミノ 基とし、さらにカルボキシル基へと誘導する方法を行う ことが出来る。後者の方法はアミノ保護基を用いること なく、目的とするp-カルボキシーL-フェニル乳酸誘 導体を調製出来るという点でよりすぐれているといえる。 5 より具体的にその方法を述べる。すなわち、上記のジ アゾニウム塩の生成のためには、先づpーニトローLー フェニルアラニンを酸性水溶液中、亜硝酸金属塩または 亜硝酸アルキルで処理する。酸性水溶液としては、 酸性、硫酸酸性、酢酸酸性などが適しているが、酢酸酸 10 性がより好ましい。また、亜硝酸金属塩としては、亜硝 酸カリウム、亜硝酸ナトリウムなどが、亜硝酸アルキル としては亜硝酸イソアミル、亜硝酸ブチルなどが挙げら れるが、亜硝酸ナトリウムがなかでも好ましい。取り扱 いを容易にするため、得られたp-ニトローL-フェニ 15 ル乳酸は塩化水素-メタノール、塩化水素-エタノール、 ジフェニルジアゾメタンなどでエステル化して、 p‐ ニトローL-フェニル乳酸エステルとする。 p -ニトロ 基を上記サンドマイヤーの方法と同様にジアゾニウム塩 化し、これを金属シアン化物で処理して、pーシアノー 20 L-フェニル乳酸エステルを作る。 金属シアン化物とし てはシアン化ナトリウム、シアン化カリウム、シアン化 銅などが挙げられるが、シアン化銅がより高収率で目的 物を与える。さらにこのシアノ基は通常の芳香族性シア

ノ基に対して適用可能な手法を用いることにより、カルボキシル基、カルボン酸エステル基、カルボン酸アミド 基などに変換できる。

このようにして得られた L-フェニル乳酸誘導体を 5 出発原料の一つとして、全合成により本発明の新規誘導 体を造出することが出来る。

(II) 次に本発明による一般式 (III) の P F 1 0 2 2 物質誘導体の製造法を説明する。

1. PF1022物質のベンゼン環部分の酸化的分解 10 (フェニル基をカルボニル基へ変換)及びベンゼン環を ヘテロ環に置換した化合物の生成による方法

本発明による一般式(III) の化合物は、 PF 1 0 2 2 物質のフェニル乳酸残基の 1 つまたは 2 つをリンゴ酸残 基に置換した 2 4 員環のCyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(HOCO)

15 Lac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] または Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(HOCO)Lac-MeLeu-Lac-MeLeu-(HOCO)Lac] を作り、 さらにこれを原料として合成することができる。

これらの原料物質は、適当な保護基を有するリンゴ酸誘導体を出発物質の一つとする全合成(PCT公開W094 20 /19334)により24員環形成を行った後、保護基を除去し、所望の化合物を合成する方法(1)とPF1022 物質を原料として、四酸化ルテニウムによりベンゼン環部分を酸化的に分解する方法(2)の2通りの方法で製造することができる。

このうち (2) の方法においては、触媒量の二酸化ルテニウムもしくは三塩化ルテニウム等のルテニウム化合物存在下、適当な共酸化剤を用いて系内で四酸化ルテニウムを発生させる方法が有効である。

この際、共酸化剤の量を化学量論的に制限することで、 5 P F 1 0 2 2 物質の一方のベンゼン環のみをカルボン酸 に変換することも可能である。共酸化剤の例としては、 過ヨウ素酸ナトリウム、過ヨウ素酸カリウム、臭素酸カ リウム、次亜塩素酸ナトリウム、過塩素酸カリウムのよ うなハロゲン酸化物の塩類、あるいは過ヨウ素酸水和物 10 のような過ヨウ素酸化合物を用いる例、過マンガン酸カ リウム、 重クロム酸カリウムなどの重金属酸化物、 もし くはその塩類を用いる例、N-メチルモルホリン-N-オキシドなどの有機塩基酸化物を用いる例、m-クロロ 過安息香酸、過酢酸などの過酸を用いる例、過酸化水素 15 水、tーブチルハイドロパーオキシドのような過酸化物 を用いる例などが挙げられる。好ましくは過ヨウ素酸水 和物、過ョウ素酸ナトリウムを用いる方法がよい。

このようにして得られるモノおよびジカルボン酸誘導
20 体は、カルボキシル基に適用可能な反応は、基本骨格で
ある環状デプシペプチドを分解しない条件下ならばほと
んど全て適用することができる。 すなわち酸ハライドや
混合酸無水物の合成、種々アルコールとのエステル生成
反応、種々アミンとのアミド化反応、オルトエステルの

5

合成、アルデヒドやアルコールへの還元反応、1,2一 および1,3一ジアミン、アミノアルコール、アミノチ オールとの下記記載のヘテロ環構築反応などが代表的な 反応として挙げられる。また、このように変換された物 質は、さらなる誘導体化が可能である。

以上の方法により調製したモノ及びジカルボン酸化合物であるCyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(HOCO)Lac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac]またはCyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(HOCO)Lac-MeLeu-Lac-MeLeu-(HOCO)Lac-MeLeu-Lac-MeLeu-(HOCO)Lac]を出発原料として用いるMeLeu-Lac-MeLeu-(HOCO)Lac]を出発原料として用いる10場合、一般式(III)の化合物であるPF1022物質のベンゼン環の1つまたは2つをヘテロ環に置換したモノおよびビスヘテロ環誘導体を以下の2通りの方法により合成する。

すなわち、(1)1,2-ジ置換ジアミン、アミノア
15 ルコール、アミノチオール等と反応させることにより1
工程で脱水を行いながら環形成を行わせる方法と、(2)
同様に脱水を行いながらジアミン、アミノアルコール、アミノチオール等と相当するアミド、エステル、チオエステル等を一旦生成させ、その後あらためて環形成反応
20 を行わせて所望の化合物に導く方法とがある。

両方法に用いる脱水方法の例としては、文献 (J.Org.Chem, 52, 4137, 1987) に知られているトリフルオロメタンスルホン酸無水物とトリフェニルホスフィンから用時に調製される化合物、ジシクロ

ヘキシルカルボジイミドのようなカルボジイミド類、モレキュラーシーブスなどの脱水剤を使用する他、ディーンスタークのような装置を用いて水と共沸混合物を形成する溶媒、例えばベンゼン、トルエン、キシレンなどを用いてpートルエンスルホン酸などの酸触媒存在下に環流する方法も含まれる。

(III) さらに本発明による一般式 (II)の P F 1 0 2 2 誘導体の製造法を説明する。

(a) 本発明による一般式 (II) で表される化合物のう 5 R³は、水素原子、R⁴は、フェニル基のオルト、メタ またはパラ位の任意の位置に結合したモルホリノ基であ る化合物は、前記の製造方法によって合成された PF1 022物質のベンゼン環の片方のパラ位にアミノ基が導 入された化合物 (Cyclo[MeLeu-Lac-

15 MeLeu-(H₂N)Ph Lac-Meleu-Lac-Meleu-Phlac])を出発物質として下記の方法により、好ましく製造することができる。

具体的には、Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(H2N)Ph Lac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac]を不活性溶媒中、塩基存在下ジ20 (2-ハロエチル)エーテルと反応させることにより、容易に環化してアミノ基の部分がモルホリノ基に変換した化合物が得られる。

ジ (2 - ハロエチル) エーテルとしては、ジ (2 - クロエチル) エーテルとジ (2 - ブロモエチル) エーテ

ルが有効であるが、後者の方がより反応が円滑に進む。 ヨウ化ナトリウム、ヨウ化カリウム、ヨウ化テトラ(n ーブチル)アンモニウムなどのヨウ化物を添加すること により、さらに高収率を達成することが出来る。

(b) また、一般式(II) で表される化合物のうち、 5 R³は、フェニル基のオルト、メタまたはパラ位の任意 の位置に結合したモルホリノ基、Rfはオルト位または メタ位に結合したモルホリノ基である化合物は、PF1 0 2 2 物質を濃硫酸(または三酸化硫黄)と濃硝酸の混 合物、発煙硝酸単独等のニトロ化剤を過剰に用いて処理 10 することにより、それぞれのベンゼン環に1つづつニト 口基が導入されたジニトロ化合物の位置異性体の混合物 を作り、さらにこれを上記モノニトロ体と同様に化学変 換 して、 ベンゼン 環 のそ れぞれに 1 つづつモルホリノ基 が結合した誘導体を作ることによって合成できる。この 15 場 合 、 そ れ ぞ れ の 位 置 異 性 体 は ニ ト ロ 化 合 物 の 段 階 で も 、 最終生成物のモルホリノ化合物の段階でも精製分離する ことが出来る。

なお、上記に説明した諸方法において、原料化合物ま
20 たは中間体に含まれるアミノ基の保護基としては、ベンジルオキシカルボニル(Cbz) 基、 t - ブトキシカルボニル(Boc) 基、 p - メトキシベンジルオキシカルボニル 基、ホルミル基等の如き、酸水解または還元的条件下で除去できるアミノ保護基、あるいはアリルオキシカルボ

10

20

ニル基等の如き、中性条件で除去できるペプチド化学で慣用のアミノ保護基が使用できる。アミノ保護基は好ましくは、 t-ブトキシカルボニル (Boc) 基やベンジルオキシカルボニル (Cbz) 基が良く、前者の場合DiBoc試薬、

5 Boc-ON試薬などの、また後者の場合Cbzクロライド、
N-Cbzコハク酸イミドなどの市販の試薬を用い、THF、
1、4ージオキサン、DMFなどの不活性溶媒中、無機または有機塩基存在下保護基を導入する。通常、前者の場合、塩酸やトリフルオロ酢酸などによる酸処理で、後

また、原料化合物または中間体に含まれるカルボキシル基の保護基としては、 t - ブチル、ジフェニルメチル、ベンジル、 p - メトキシベンジル、トリチル基等の如き、

者の場合、接触水素添加により容易に脱離が可能である。

酸水解または還元的条件下で除去できるカルボキシル保 護基やアリル基の如き中性条件で除去できる保護基が使 用できる。これら保護基が、酸水解条件で脱離できるも のである場合は、トリフルオロ酢酸、メタンスルホン酸、 トリフルオロメタンスルホン酸等で処理する方法が用い られる。好ましくは、トリフルオロ酢酸による処理が最

適である。還元的条件下で脱離できるものである場合は、パラジウム接触還元による処理が望ましい。保護基がアリル基の如き中性条件で除去できる場合には、除去方法は、ゼロ価のパラジウム触媒を用い、2-エチルヘキサン酸カリウムと反応させる方法がある。

このようにして調製された本発明の新規環状デプシペプチドPF1022物質誘導体は、製薬学的に許容できる無機塩、例えば塩酸、硫酸、燐酸、また有機塩、例えば酢酸、プロピオン酸、クエン酸、メタンスルホン酸との酸付加塩を形成できる。また、本誘導体またはその塩は製薬学的に許容できる固体または液体状の担体と混和して駆虫剤組成物に調合できる。

したがって、第4の本発明によると、一般式(I)、(II) および (III) で表される新規環状デプシペプチ10 ドPF1022物質誘導体の少なくとも1つまたはその塩を有効成分として含有することを特徴とする駆虫剤組成物が提供される。

本発明の一般式 (I)、 (III)、 (III)の新規環状デプシペプチド誘導体またはその塩、あるいはこれを含む 租成物は動物に経口または非経口的に投与できる。 その投与量は駆除すべき寄生虫の種類、 投与を受ける被寄生の宿主動物の種類およびその他の諸要因に応じて適宜予備試験によって決定できる。 一般的な指針としては、 例えばニワトリ回虫の駆除に経口投与する場合には、 一般 20 式 (I)、 (III)、 (III)の本発明化合物は 0.05 mg /kg以上、 好ましくは、 0.2 mg~ 3 mg/kgの投与量で経口投与すると、寄生虫の駆除作用が認められる。

本発明の一般式(I)、(III)、(III)の化合物は、 特開平3-35796号または欧州特願公開第0382173A2号 明細書に記載されている同じ仕方でPF1022物質と同様に、駆虫剤組成物として調合できる。

本発明による一般式(I)、(II)または(III)の新 規環状デプシペプチド誘導体が駆虫剤として適用できる 宿主動物としては、豚、牛、兎、羊、山羊、鶏、家鴨、 七面鳥、二十日鼠、大黒鼠、モルモット、猿、犬、 馬、小鳥などの家畜、家禽、実験用動物、ペットなどが ある。またこれら動物を宿主とする寄生虫としては、牛 や羊の捻転胃虫、オステルターグ胃虫、毛円虫、クーパ 一線虫、腸結節虫、双口吸虫、ベネディン状虫、肺虫、 10 肝蛭など、豚の回虫、鞭虫、腸結節虫など、犬の回虫、 鈎虫、鞭虫、糸状虫など、猫の回虫、マンソン裂頭条虫 など、鶏の回虫、毛様虫、盲腸虫などがある。また、本 化合物はヒトの回虫、蟯虫、鈎虫(ズビニ鈎虫、セイロ ン鈎虫、アメリカ鈎虫など)、東洋毛様線虫、糞線虫、 15 鞭虫の駆除にも有用である。

本発明の新規環状デプシペプチドPF1022物質誘導体は寄生虫感染症の治療および予防に利用できる。治療のための投与方法は、経口的または非経口的である。 経口投与する場合には、液状の製剤を胃カテーテルなどの器具を用いて強制的に行う方法、通常の飼料または飲料水に混合して投与する方法、あるいは通常の経口投与に適した剤型、例えば、錠剤、カプセル剤、ペレット剤、巨丸剤、粉剤、軟カプセル剤などで投与する方法がある。 また、非経口的に投与する場合にはピーナッツ油、大豆油などの非水溶性処方、グリセロール、ポリエチレングリコールなどの水溶性処方を注射などにより皮下、筋肉内、静脈内、腹腔内などに投与する。これら非経口的製剤の場合、一般に本発明化合物を0.1~10重量%含有できる。

また、寄生虫予防のための投与方法は、通常の飼料に混合して経口的に行うのが一般的である。投与期間は予防の場合には制限はないが、通常の肉用鶏では約2ヶ月、10 豚では約5ヶ月で充分であることが多い。例えば鶏の回虫を駆除する治療には、液状製剤を胃カテーテルを用いて経口的に投与する場合は、0.05 mg/kg以上を投与する。また、予防のための投与濃度は飼料中1 p p m以上の値であり、特に5~10 p p mが好ましく、連続的15 に投与する。

本発明による新規環状デプシペプチドPF1022物質誘導体の安全性については、マウスに300mg/kgを投与しても平常の体重増加を示し、その他の異常も認められず本化合物が低毒性であることを示している。

20 本発明の新規環状デプシペプチドPF1022物質誘導体は既に文献および特許明細書に開示されているPF1022物質誘導体と比較しても、同等もしくはそれ以上の強力な駆虫活性を持つことが動物を使った評価実験の結果から判明した。しかも、それらは発酵生産物であ

5

るPF1022物質およびその類縁体を出発物質として、 効率的に合成することが出来る。

次に、本発明の環状デプシペプチドの寄生虫駆除活性 を試験例によって例証する。

5 試験例1

羊寄生虫に対するin vivo駆虫活性試験

実験的に線虫(Haemonchus contortus)を寄生させた 羊に、その体重(kg)から正確に算出した投与量の被検 物質(mg)をゼラチンカプセルの形で経口投与した。

- 10 投与前後での羊の糞と共に排出された寄生虫の卵の数を定量的に数えることにより駆虫効果の程度を判断した。 結果を表 1 に示す。 被験物質は、物質コード名で示されている。 表 1 には卵の排出が全く観察されない状態させることができる、すなわち完全に寄生虫を駆逐できる本 15 発明の各新規環状デプシペプチド P F 1 0 2 2 物質誘導体の投与量が示されている。 本発明のこれら新規誘導体は P F 1 0 2 2 物質と比較して、 2 . 5 倍から 2 5 倍の、また P C T 国際公開W O 93/19035号明細書記載の P F 1 0 2 2 類似物質である Cyclo[MeLeu-(Mor)PhLac-MeLeu-
- 20 Lac] 2と比較して、 2 倍から 5 倍の極めて高い駆虫活性を持つことが本試験において例証された。

表 1

	被検物質(実	施例番号)	投与量(mg/kg)
	PF1022物質(比 Cyclo[Meleu-()			0.25
		較化合物		0.05
5	PF1022-235物 質	(実施例	7)	0.1
	PF1022-236物 質	(実施例	8)	0.01
	PF1022-238物 質	(実施例	11)	0.01
	PF1022-239物 質	(実施例	12)	0.025
	PF1022-263物 質	(実施例	37)	0.01
10	PF1022-285物 質	(実施例	14)	0.1
	PF1022-304物質	(実施例	17)	0.05
	PF1022-312物 質	(実施例	24)	0.05
	PF1022-242物 質	(実施例	45)	0.01
	PF1022-037物 質	(実施例	70)	0.1
15	PF1022-045物 質	(実施例	48)	0.1
	PF1022-046物 質	(実施例	48)	0.1
	PF1022-233物 質	(実施例	65)	0.05
-	PF1022-222物質	(実施例	68)	0.05

試験例2

20

Nippostrongylus brasiliensis の in vivo駆虫試験

Nippostrongylus brasiliensisに人工的に感染させられた雄ウィスターラットを試験動物として用いた。ラットの体重(kg)から正確に算出した被検化合物の投与量

5

(mg) のジメチルスルホキシドまたはメタノール溶液をリンゲル液で稀釈し、強制的に経口投与した。投与後、10日目に解剖して小腸に残留している成虫数を数えた。感染対照ラット(不処理)の成虫数と比較して算定した有効率を表 2 に示した。

これらの本発明の試験された新規誘導体はPF102 2物質(比較化合物A)と比較すると、2~10倍以上 の高い駆虫活性を持つことが実証された。

表___2

10	被検化合物(実施例番号) 哲	足与量(mg/kg)	有 効 率 (%)
	PF1022物質(比較化合物A)	10	80.2
	PF1022-233物 質 (実 施 例 65)	5	100
		2	100
	 	1	99.1
15	PF1022-270物 質 (実 施 例 9)	5	99.7
		2	94.2
	PF1022-271物 質 (実 施 例 10)	5	100
	PF1022-280物 質 (実 施 例 66)	5	100
		2	99.3
20		1	95.8

次に、本発明の一般式(I)、(II)または(III)の新規PF1022物質誘導体の製造例を後記の実施例4~72について具体的に説明する。なお、実施例中に

示された下記の略記号は次の意味を有する。

Boc: t-ブトキシカルボニル基

C b z : ベンジルオキシカルボニル基

Mor:モルホリノ基

5 Pyr:1-N位で結合したピロリジノ基

P i p: 1-N位で結合したピペリジノ基

BTH: 2位で結合したベンゾチアゾリル基

ATH: 4位で結合した2-アミノチアゾリル基

B I M: 2 位で結合したベンズイミダゾリル基

10 Me:メチル基

Pr:n-プロピル基

Bu:n-ブチル基

Lac: D-乳酸残基

Ph Lac: D-フェニル乳酸残基

$$\bigcirc$$
 CH₂ - CH $\stackrel{\circ}{<}$ CO -

(R) Lac:メチル基がR基により置換されたD-乳20 酸残基

(R) Ph L a c : ベンゼン環のパラ位が R 基で置換された D - フェニル 乳酸残基

(o-R) PhLac:ベンゼン環のオルト位がR基で 置換されたD-フェニル乳酸残基

15

Meleu: N-メチル-L-ロイシン残基

THF:テトラヒドロフラン

5 DMF: N, N-ジメチルホルムアミド

DMSO: ジメチルスルホキシド

DEAD:アゾジカルボン酸ジエチル

TFA:トリフルオロ酢酸

D i B o c 試薬: 二炭酸ジー t ーブチル

10 HOBt:1-N-ヒドロキシベンゾトリアゾール BOP-C1:ビス(2-オキソー3-オキサゾリジニ ル)ホスフィン酸クロリド

次の実施例1はPF1022物質のニトロ化によるニ

トロ誘導体の製造、実施例2は該ニトロ誘導体のニトロ 15 基の還元によるアミノ誘導体の製造、また実施例3は該 アミノ誘導体のアミノ基の化学変換によるPF1022 E物質の製造を例示する。

実施例 1. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(02N)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac]の製造

20 PF1022物質の50gを無水酢酸250mlに溶解し、その溶液を氷冷下10℃以下に保って発煙硝酸25mlを滴下し、同温にて3時間攪拌下反応させた。反応液を酢酸エチル2.51で希釈し、水、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、水それぞれ2.51で順次洗浄し、無水

硫酸ナトリウムで乾燥した後、溶媒を減圧下留去した。 残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィ(酢酸エチル ーヘキサン 1:1(v/v)で展開)にて精製し、標題化 合物18.6g(35.5%)を白色粉末として得た。

5 NMR (CDCl₃) : $\delta = 0.78 \sim 1.00$

(24 H, m, δ - C H₃ (MeLeu)), 1.10 ~ 1.86 (18 H, m, β - C H₃ (Lac), β - C H₂, γ - C H (MeLeu)), 2.70 ~ 3.25 (16 H, m, N-Me, β - C H₂ ((O₂N)) PhLac, PhLac)), 4.45 ~ 5.75

10 (8 H, m, α - C H), 7.15 ~ 7.25 (5 H, m, aromatic (PhLac)), 7.45, 8.15 (each 2 H, each d, J = 8 H z,

aromatic ((O₂N) PhLac))

実施例 2. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(H2N)PhLac-MeLeu-15 Lac-MeLeu-PhLac]の製造

実施例 1 で得られた Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(O2N)
PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] 1 8 . 6 gをメタノール
1 9 0 mlに溶解し、その溶液に 1 0 % パラジウム/炭素
1 . 9 gを加えて常圧室温にて 3 時間接触還元した。 触
20 媒を濾去した後、反応液から溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィ(酢酸エチルーへキサン
2 : 1 (v/v))にて精製し、標題化合物 7 . 1 g (3 9 . 4 %)を白色粉末として得た。

実施例3. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(HO)PhLac-MeLeu-

Lac-MeLeu-PhLac]すなわち P F 1 0 2 2 E 物質の製造実施例 2 で得られた Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(H₂N) PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] 7.1 gをT F A 7 0 mlに溶解し、その溶液に亜硝酸ナトリウム 0.7 6 gを加えて60~65℃にて1時間反応させた。反応液から溶媒を減圧留去し、残渣を1,4ージオキサン 1 4 0 mlと水 2 8 mlとに溶解し、その溶液に炭酸水素ナトリウム6.1 8 gを加えて、室温にて 5 時間反応させた。反応液を酢酸エチル 5 0 0 mlで希釈し、水 5 0 0 mlにて 2 回10 洗浄した後、溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィ(酢酸エチルーへキサン 4:3 (v/v) で展開)にて精製し、さらに酢酸エチルより結晶化し、標題化合物 2.1 g(3 0 %)を結晶性白色粉末として得た。

15 本例の合成で得た P F 1 0 2 2 E 物質は、 その [α]_D、 N M R、 M S が培養で得られた P F 1 0 2 2 E 物質の それらと完全に一致した。

実施例4. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(NCCH2O)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac]

実施例3で得られたCyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(HO)Ph Lac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (PF1022E物質) 4 82mgをTHF10mlに溶解し、その溶液へ氷冷下、ブロモアセトニトリル0.12mlと水素化ナトリウム (55%無機オイル分散液) 100mgを加え、室温に昇温さ せた後、1時間反応させた。反応液を酢酸エチル50mlで希釈し、水50mlにて2回洗浄した後、溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィ(クロロホルムー酢酸エチル=1:2(v/v)で展開)にて精製し、標題化合物477mg(94.4%)を白色粉末として得た。

NMR (CDCl₃): $\delta = 0.82 \sim 1.05$ (24 H, m, $\delta - C$ H₃ (MeLeu)), 1.26 ~ 1.7 1 (18 H, m, $\beta - C$ H₃ (Lac), $\beta - C$ H₂, $\gamma - C$ H (MeLeu)),

- 10 2.73 \sim 3.20(16H, m, N-Me, β -CH₂
 ((NCCH₂O) PhLac, PhLac)), 3.90 \sim 5.70
 (8H, m, α -CH), 4.70(2H, s, NCCH₂O), 6.86 \sim 6.94 (2H, m, aromatic ((NCCH₂O) PhLac)), 7.20 \sim 7.30(7H, m,
- 15 aromatic ((N C C H 2 O) PhLac, PhLac))

 M S (F D) : 1 0 5 9 (M + 1)

 実施例 5 . Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(BocNHCH2CH2O)Ph

 Lac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac]

実施例4で得られたCyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(NCCH20)

20 PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] 4 6 1 mgをエタノール 1.5 mlに溶解し、 その溶液へ濃塩酸 0.2 mlと 1 0 % パラジウム/炭素 5 0 mgとを加えて中圧水素下 (4 5 psi)、室温にて 1 6 時間接触還元に付した。 触媒を濾去した後、濾液を減圧濃縮乾固し、下記の実施例 6 の標題化合物を

5

粗塩酸塩として得た。

2 2 - 2 7 8 物質)

この残渣をジオキサン10mlと水10mlとの混液に溶解し、トリエチルアミン0.25mlとDiBoc試薬240mgとを加えて、室温にて2.5時間攪拌した。ジオキサンを減圧留去した後、5%クエン酸と酢酸エチルとを加えて分液し、有機層を減圧濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム酢酸エチル=2:1で展開)にて精製し、標題化合物296mg(58.2%)を白色粉末として得た。

- 10 NMR (CDCl3): δ = 0.83~1.05 (33H, m, δ-CH3(MeLeu), Boc), 1.35~2.01 (18H, m, β-CH3(Lac), β-CH2, γ-CH (MeLeu)), 2.74~3.15 (20H, m, N-Me, β-CH2 ((BocNHCH2CH2O)) Ph Lac, PhLac) BocNH

 15 CH2CH2O), 3.50~5.75 (8H, m, α-CH), 6.86~6.94 (2H, m, aromatic ((BocNHCH2CH2O)) PhLac)), 7.20~7.30 (7H, m, aromatic ((BocNHCH2CH2O)) PhLac)) E 施例 6. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(NH2CH2CH2O) PhLac-20 MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号: PF10
 - 実施例 5 で得られたCyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(BocNHCH 2CH 2O) PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] 2 9 6 mgを塩化メチレン 3 mlに溶解し、氷冷下TFAO. 5 mlを徐々に加

えて、室温にて 2.5 時間攪拌した。 再び氷冷した後、さらに T F A 0.2 mlを追加し、室温にて 4.5 分間攪拌した。 反応液を減圧濃縮し、 残渣に飽和重曹水と酢酸エチルとを加えて分液し、 有機層を減圧濃縮乾固して、 標題化合物を白色粉末として定量的収量で得た。

実施例7. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-((CH₃)₂NCH₂CH₂O)Ph Lac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号: PF 1 0 2 2 - 2 3 5 物質)

Cyclo[MeLeu-(NH2CH2CH2O) PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-Ph Lac-MeLeu-Lac] 塩酸塩283 mgをエタノール6 mlに溶解し、37%ホルムアルデヒド水溶液0.43 mlと10%パラジウム/炭素65 mgとを加えて常圧水素下室温にて8時間接触還元に付した。触媒を遮去した後、濾液を減圧濃縮乾固し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィ(クロロホルムーメタノール=20:1(v/v)で展開)にて精製し、標題化合物192 mg(68.5%)を白色粉末として得た。

NMR (CDCl₃): $\delta = 0.80 \sim 1.05$ (24 H, 20 m, $\delta - C$ H₃ (MeLeu)), 1.25 ~ 1.80 (18 H, m, $\beta - C$ H₃ (Lac), $\beta - C$ H₂, $\gamma - C$ H (MeLeu)), 2.41 (6 H, s, N(C H₃)₂), 2.73 ~ 3.20 (20 H, m, N - C H₃ (MeLeu), $\beta - C$ H₂ (((C H₃) N C H₂ C H₂O)) PhLac, PhLac), (C H₃) N C H₂C H₂

 $[\alpha]_0 = -71.0^{\circ} (c = 0.13, MeOH)$

- O), $4.08 \sim 5.75$ (8 H, m, α C H), 6.84, 7.14 (e a c h 2 H, each d, each J = 8 H z, aromatic ((C H₃) N C H₂C H₂O PhLac), 7.26 (5 H, s, aromatic (PhLac))
- 5 MS(SIMS): 1036(M+1) 実施例8. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-((C₂H₅)₂NCH₂CH₂O) PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac](化合物コード番号: P F1022-236物質)

実施例 6 で得たCyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(NH2CH2CH2O)

10 PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac]塩酸塩 4 2 5 mgをエタノール 5 mlに溶解し、 9 0 %アセトアルデヒド水溶液
 3 . 9 mlと 1 0 %パラジウム/炭素 6 0 mgとを加えて常圧水素下室温にて 8 時間接触還元に付した。 触媒を濾去した後、濾液を減圧濃縮乾固し、残渣をシリカゲルカラ

15 ムクロマトグラフィ(クロロホルムーメタノール= 2 0 : 1 (v/v) で展開)にて精製し、標題化合物 2 8 9 mg

[α]_D= -54.8° (c=0.21, MeOH) NMR(CDCl₃): δ = 0.80~1.07 (24H, 20 m, δ - CH₃(MeLeu)), 1.25~1.81 (18H, m, β - CH₃(lac), β - CH₂, γ - CH (MeLeu)), 1.38 (6H, t, J=7Hz, N(CH₂CH₃)₂), 2.61~3.15 (24H, m, N-CH₃(MeLeu), β - CH₂(((C₂H₅)₂NCH₂CH₂O) PhLac, PhLac)),

. (6 6 . 7 %)を白色粉末として得た。

 $4.00 \sim 5.67$ (8 H, m, α - C H), $6.79 \sim$ 6.83, $7.11 \sim 7.14$ (each 2H, each m, aromatic (((C $_2$ H $_5$) $_2$ N C H $_2$ C H $_2$ O) PhLac)), $7.24 \sim 7.25$ (5 H, m, aromatic (PhLac))

5 MS (SIMS): 1064 (M+1), 1065 (M+2)

実施例 9. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(Pr2NCH2CH2O)Ph Lac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号: PF 1 0 2 2 - 2 7 0 物質)

- 実施例 6 で得た Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(NH₂CH₂CH₂O)
 Phlac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (PF 1 0 2 2 2 7
 8 物質) 5 0 0 mgを DM F 5 mlに溶解し、炭酸カリウム 1 1 2 mgと 1 ヨードプロパン 8 6 μ 1 とを加え、室温で一晩攪拌した。酢酸エチルと水とを加えて分液し、有
 15 機層を硫酸マグネシウムで酢燥した後、溶焼を留ました
- 15 機層を硫酸マグネシウムで乾燥した後、溶媒を留去した。 残渣をシリカゲルクロマトグラフィーにより精製し、標 題化合物 1 6 0 mg (5 4 %) を得た。

[α] $_{D}=-81.9$ ° (c=0.21, MeOH) NMR (CDCl $_{3}$) : $\delta=0.80\sim1.05$ (30H,

20 m, δ - C H 3 (MeLeu), C H 3 (propyl)), 1.25 ~

1.80 (22 H, m, β - C H 3 (Lac), β - C H 2 (MeLeu),

γ - C H (MeLeu), C H 2 C H 3 (Propyl)), 2.48 (4 H,

t, C H 2 N (Propyl)), 2.75 ~ 2.83, 3.00 ~

3.15 (20 H, m, N - M e (MeLeu), β - C H 2 (Ph

15

Lac), O C H $_2$ C H $_2$ N), 3.90 \sim 5.67 (8 H, m, α - C H (MeLeu, Lac, PhLac), 6.79 \sim 6.82 (2 H, m, aromatic), 7.12 \sim 7.29 (7 H, m, aromatic) M S (S I M S) : 1092 (M + 1)

実施例10. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(Bu2NCH2CH2O)Ph Lac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号: P F 1022-271物質)

Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(NH2CH2CH2O)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (PF1022-278物質)

10 1.08gをDMF10mlに溶解し、炭酸カリウム296mgと1-ヨードブタン270μlとを加え、室温で一晩攪拌した。酢酸エチルと水とを加えて分液し、有機層を硫酸マグネシウムで乾燥した後、溶媒を留去した。残渣をシリカゲルクロマトグラフィーにより精製し、標題

化合物 5 2 9 mg (4 4 %) を得た。

- [α]_D= -81.8° (c=0.17, MeOH) NMR (CDCl₃): δ = 0.74~1.05 (30H, m, δ - CH₃ (MeLeu), CH₃ (butyl)), 1.24~ 1.74(26H, m, β - CH₃ (Lac), β - CH₂ (MeLeu),
- 20 γ C H (Meleu), C H $_2$ C H $_2$ C H $_3$ (butyl)), 2 . 4 9 (4 H , t , C H $_2$ N (butyl)), 2 . 7 3 \sim 3 . 1 6 (2 0 H, m; N M e (Meleu), β C H $_2$ (Phlac), O C H $_2$ C H $_2$ N), 4 . 0 0 \sim 5 . 6 5 (8 H, m, α C H (Meleu, Lac, Phlac), 6 . 7 0 \sim 6 . 8 0 (2 H,

m, aromatic), 7.12 \sim 7.29 (7 H, m, aromatic) MS (FAB) : 1120 (M+1)

実施例11. Cyclo[MeLeu-((CH30CH2CH2)2NCH2CH20)Ph Lac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac-MeLeu-Lac] (化合物コード

5 番号: PF1022-238物質)

Cyclo[MeLeu-(NH₂CH₂CH₂O)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-Ph Lac-MeLeu-Lac]塩酸塩 4 O 6 mgを D M F 6 mlに溶解し、 2 ープロモエチルメチルエーテル 1 5 8 μ l 、 ョウ化ナ トリウム 8 6 mgおよび炭酸カリウム 2 1 2 mgを加えて

10 80℃にて3時間反応させた。反応液を酢酸エチル50mlで希釈し、水50mlにて2回洗浄した後、溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィ(クロロホルムー酢酸エチル=2:1(v/v))にて精製し、標題化合物132mg(30.6%)を白色粉末とし
 15 て得た。

[α]_D= -81.8° (c=0.11, MeOH) NMR (CDCl₃) : δ = 0.82~1.05 (24H, m, δ - CH₃ (MeLeu)), 1.23~1.81 (18H, m, β - CH₃ (Lac), β - CH₂, γ - CH (MeLeu)),

20 2.74 \sim 3.18 (34H, m, N-CH₃(MeLeu), β - CH₂((CH₃OCH₂CH₂) $_2$ NCH₂CH₂O) PhLac, PhLac), 3.77 \sim 5.70 (8H, m, α - CH), 6.82, 7.16 (each 2H, each d, each J = 8Hz, aromatic (((CH₃OCH₂CH₂)) $_2$ NCH₂CH₂

O) PhLac), 7.25 \sim 7.29 (5 H, m, aromatic (PhLac))

MS (FD) : 1 1 2 5 (M + 2)

実施例12. Cyclo[MeLeu-(MorCH₂CH₂O)PhLac-MeLeu-

5 Lac-MeLeu-PhLac-MeLeu-Lac](PF1022-239物質)

Cyclo[MeLeu-(NH2CH2CH2O)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-Ph

Lac-MeLeu-Lac]塩酸塩 2 2 7 mgを D M F 1 mlに溶解し、 2 ープロモエチルエーテル 3 2 μ 1、 ヨウ化ナトリウム 10 2 4 mgおよび炭酸カリウム 5 9 mgを加えて 8 0 ℃にて 6 時間反応させた。反応液を酢酸エチル 2 0 m L で希釈し、 水 2 0 mlにて 2 回洗浄した後、溶媒を減圧留去した。残 渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィ(クロロホルム ーメタノール= 5 0 : 1 (v/v))にて精製し、標題化合 15 物 9 5 mg(4 1 %)を白色粉末として得た。

[α]_D= -70.6° (c = 0.095, MeOH) NMR (CDCl₃) : δ = 0.75 ~ 1.05 (24H, m, δ - CH₃ (MeLeu)), 1.25 ~ 1.81 (18H, m, β - CH₃ (Lac), β - CH₂, γ - CH (MeLeu)),

20 2.56 \sim 3.75 (28H, m, N-CH₃(MeLeu), β - CH₂((MorCH₂CH₂O) PhLac, PhLac), 4.05 \sim 5.67 (8H, m, α -CH), 6.83, 7.13 (each 2H, each d, each J=8Hz, aromatic ((MorCH₂CH₂O) PhLac)), 7.26 (5H, s,

5

aromatic (PhLac))

MS (SIMS) : 1078 (M+1)

実施例13.Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(PyrCH2CH2O)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac](化合物コード番号:PF1022-284物質)

Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(NH2CH2CH2O)PhLac-MeLeu-

Lac-MeLeu-PhLac] (PF1022-278物質) 150 mgをDMF15 mlに溶解し、炭酸カリウム41 mg、ヨウ化ナトリウム49 mgおよび1,4 - ジブロモブタン19.4

10 μ1を加え、50℃で5.5 時間攪拌した。酢酸エチルと水とを加えて分液し、有機層を硫酸マグネシウムで乾燥した後、溶媒を留去した。残渣をシリカゲルクロマトグラフィーにより精製し、標題化合物55 mg (39%)を得た。

15 [α]_o= -85.0° (c = 0.2, MeOH) NMR (CDCl₃): δ = 0.80~1.04 (24H, m, δ -CH₃ (MeLeu)), 35~1.89 (22H, m, β -CH₃ (Lac), β -CH₂ (MeLeu), γ -CH (MeLeu), pyrrolidino-H), 2.64~3.15 (24H, m, 20 N-Me (MeLeu), β -CH₂ (PhLac), pyrrolidino-H, OCH₂CH₂N), 4.00~5.70 (8H, m, α -CH (MeLeu, Lac, PhLac), 6.80~6.86 (2H, m, aromatic), 7.12~7.32 (7H, m, aromatic) MS (FAB): 1062 (M+1) 実施例14. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(pipCH2CH20)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac](化合物コード番号: PF1022-285物質)

Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(NH2CH2CH2O)PhLac-MeLeu-5 Lac-MeLeu-PhLac] (PF1022-278物質) 296 mgをDMF3mlに溶解し、炭酸カリウム66mg、ヨウ化ナトリウム79mgおよび1,5-ジブロモペンタン35.5μlを加え、50℃で5.5時間攪拌した。酢酸エチルと水とを加えて分液し、有機層を硫酸マグネシウムで乾燥した後、溶媒を留去した。残渣をシリカゲルクロマトグラフィーにより精製し、標題化合物162mg (74%) を得た。

 $[\alpha]_D = -79.5^{\circ} (c = 0.22, MeOH)$

NMR (CDCl₃): $\delta = 0.80 \sim 1.05$ (24 H,

- 15 m, δ C H $_3$ (MeLeu)), 1 . 3 5 \sim 1 . 8 1 (2 4 H, m, β C H $_3$ (Lac), β C H $_2$ (MeLeu), γ C H (MeLeu), piperidino-H), 2 . 4 8 \sim 3 . 1 5 (2 4 H, m, N M e (MeLeu), β C H $_2$ (PhLac), O C H $_2$ C H $_2$ N, piperidino-H), 4 . 0 7 \sim 5 . 6 7 (8 H, m, α -
- 20 C H (MeLeu, Lac, PhLac), $6.80 \sim 6.86$ (2 H, m, aromatic), $7.12 \sim 7.32$ (7 H, m, aromatic) MS (FAB) : 1076 (M+1)

実施例15. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-((C2Hs)2NCH2CH2 CH2O)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番

号: PF1022-274物質)

- 1) 3-Benzyloxycarbonylamino-1-propanolの合成 3 ーアミノー1ープロパノール 5 . 0 gをジオキサン 5 0 mlと水 5 0 mlとの混液に溶解し、氷冷下炭酸水素ナトリウム 4 . 3 gと塩化ベンジルオキシ 1 5 . 6 mlを加え、同温で 1 . 5 時間攪拌した。酢酸エチルと水とを加えて分液し、有機層を硫酸マグネシウムで乾燥した後、溶媒を留去した。残渣をシリカゲルクロマトグラフィにより
- 10 NMR (CDCl₃): δ = 1.70 (2H, m),
 2.55 (1H, t), 3.36 (2H, q), 3.68
 (2H, q), 5.11 (2H, s), 7.32-7.37
 (5H, m)

精 製 し、 標 題 化 合 物 8. 5 g (6 2 %) を 得 た。

2) 3-Benzyloxycarbonylamino-1-propanol t-butyldim 15 ethylsilyl etherの合成

3-Benzyloxycarbonylamino-1-propanol 8.1 gを塩化メチレン200mlに溶解し、トリエチルアミン4.1 gと塩化 t ーブチルジメチルシリル 7.1 gとを加えて室温で1日間攪拌した。酢酸エチルと水とを加えて分液20 し、有機層を硫酸マグネシウムで乾燥した後、溶媒を留去した。残渣をシリカゲルクロマトグラフィにより精製し、標題化合物を10.1 g (82%)を得た。

NMR (CDCl₃): $\delta = 0.12(6 \text{ H, s}), 0.96$ (9 H, s), 1.79 (2 H, m), 3.39 (2 H, q),

- 3.78(2H,t), 5.16(2H,s), 7.38-7.42(5H,m)
- 3) N-Ethyl 3-benzyloxycarbonylamino-1-propanol tbutyldimethylsilyl etherの合成

NMR (CDCl₃) : $\delta = 0.03$ (6 H, s),

- 15 0.88(9 H, s), 1.12(3 H, t), 1.74(2 H, q), 3.39 (4 H, q), 3.61(2 H, t), 5.12
 (2 H, s), 7.29-7.36(5 H, m)
 - 4) N-Ethyl 3-benzyloxycarbonylamino-1-propanolの合成
- N-Ethyl 3-benzyloxycarbonylamino-1-propanol t-butyldimethylsilyl ether 8.5 gをTHF120mlに溶解し、氷冷下1N-フッ化テトラブチルアンモニウムーTHF溶液48mlを加え、室温で1時間攪拌した。酢酸エチルと水とを加えて分液し、有機層をさらに水洗した

後、硫酸マグネシウムで乾燥し、溶媒を留去した。残渣をシリカゲルクロマトグラフィにより精製し、標題化合物4.0g(71%)を得た。

 $NMR (CDCl_3) : \delta = 1.13 (3H, t)$

- 5 1.74 \sim 1.78(3H, m), 3.27(2H, q),
 - 3.43 (2H,t), 3.57 (2H,bs),
 - 5.15(2H, s), 7.27-7.39(5H, m)
 - 5) N-Ethyl 3-benzyloxycarbonylamino-1-tosyloxypropaneの合成
- N-Ethyl 3-benzyloxycarbonylamino-1-propanol 4.0 gを塩化メチレン20mlに溶解し、ピリジン1.8 mlと塩化トシル3.9 gとを加え、室温で2日間攪拌した。酢酸エチルと水とを加えて分液し、有機層をさらに硫酸水素カリウム水溶液、水で順次洗浄した後、硫酸マ
- 15 グネシウムで乾燥し、溶媒を留去した。残渣をシリカゲルクロマトグラフィにより精製し、標題化合物 4.4 g (69%)を得た。

 $NMR (CDCl_3) : \delta = 1.08 (3H, t)$,

- 1.90 (3H, bs), 2.44 (3H, s),
- 20 3.19 \sim 3.30 (4 H, m), 4.05 (2 H, b s),
 - 5.15 (2 H, s), 7.15-7.34 (7 H, m),
 - 7.76 (2H, m)
 - 6) N-Ethyl 3-benzyloxycarbonylamino-1-iodopropaneの合成

N-Ethyl 3-benzyloxycarbonylamino-1-tosyloxypropa ne 1.02 g を アセトン 20 mlに溶解し、ョウ化ナト リウム 0.80 g 加え、45 $^{\circ}$ で 2 時間攪拌した。 酢酸 エチルと水とを加えて分液し、有機層をさらに水洗した 後、硫酸マグネシウムで乾燥し、溶媒を留去した。 残渣 をシリカゲルクロマトグラフィにより精製し、 標題化合 物 0.69 g (76%) を 得た。

NMR (CDCl₃): $\delta = 1.33$ (3 H, t), 2.10 (3 H, b s), 3.14 (2 H, m),

10 3.33 (4 H, t), 5.12 (2 H, s), 7.28
-7.40 (7 H, m), 7.76 (2 H, m)

酢酸エチルで抽出し、硫酸マグネシウムで乾燥した後、シリカゲルクロマトにより精製し、標記化合物を 0.69g(76%)を得た。

7) Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-((C2H5)N(Cbz)CH2CH2CH2O)
PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] の製造

PF1022E物質の412mgをDMF5.5mlとアセトン16mlとの混液に溶解した。その溶液へ前項で得た N-Ethyl 3-benzyloxycarbonylamino-l-iodopropane 20 530mg、炭酸セシウム400mgおよびヨウ化ナトリウム56mgを加えて、室温で7日間攪拌した。酢酸エチルと水とを加えて分液し、有機層をさらに水洗した後、硫酸マグネシウムで乾燥し、溶媒を留去した。残渣をシリカゲルクロマトグラフィにより精製し、標題化合物

ID -WO

4 0 1 mg (7 7 %) を得た。

NMR (CDCl₃): $\delta = 0.82 \sim 1.04$ (27H, m, $\delta - CH_3$ (MeLeu), CH_3CH_2N), 1.31 \sim 1.81 (18H, m, $\beta - CH_2$, $\gamma - CH$ (MeLeu),

- $CH_3(Lac)$), 2.03(2H, m, $NCH_2CH_2CH_2O$), 2.71~3.15 (16H, m, NMe (MeLeu), β – $CH_2(PhLac)$), 3.32 (2H, m, CH_3CH_2NEt), 3.43(2H, t, $NCH_2CH_2CH_2O$), 3.91 (2H, m, NCH_2CH_2O), 4.44~5.68
- 10 (1 0 H, m, C H₂ (Cbz), α-C H), 6.76~6.80 (2 H, m, aromatic ((C₂H₅)N (Cbz) CH₂CH₂CH₂O) Ph Lac)), 7.06~7.38 (12 H, m, aromatic (Ph Lac, (C₂H₅) N (Cbz) CH₂CH₂CH₂O) PhLac))

MS (FAB) : 1 1 8 4 (M+1)

15 8) Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-((C2Hs)2NCH2CH2CH2O)Ph Lac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号: P F 1 0 2 2 - 2 7 4 物質)の製造

前項で得たCyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-((C2Hs)N(Cbz)

CH₂CH₂CH₂O) PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] 4 0 1 mgを 20 エタノール 6 mlに溶解し、1 0 % P d 炭素 5 1 mgを加えて水素雰囲気下、室温で1 7 時間攪拌した。触媒を濾去した後、溶媒を留去し、残渣をエタノール 5 mlに溶解し、1 0 % P d 炭素 3 8 mgを加えて氷冷し、アセトアルデヒド 5 mlを加えて再度水素雰囲気下、室温で1 晩攪拌した。

触媒を濾去した後、溶媒を留去し、残渣をシリカゲルクロマトにより精製し、標題化合物240mg(73%)を得た。

 $[\alpha]_D = -84.9^{\circ} (c = 0.11, MeOH)$

- 5 NMR (CDCl₃): $\delta = 0.75 \sim 1.08$ (30 H, m, δCH_3 (Meleu), CH_3CH_2N), 1.31 \sim 1.77 (18 H, m, βCH_2 , γCH (Meleu), CH_3 (lac)), 1.92 (2 H, m, $NCH_2CH_2CH_2$)
- 10 β C H ₂ (PhLac, (C₂H₅) ₂NCH₂CH₂CH₂O) <u>PhLac</u>), C H ₃ <u>C H ₂</u>N, N <u>C H ₂</u>C H ₂C H ₂O), 3.98 (2 H, m, N C H ₂C H ₂C H ₂O), 4.44 ~ 5.68 (8 H, m, α C H), 6.78 ~ 6.84 (2 H, m, aromatic ((C₂H₅)₂NCH₂CH₂CH₂O) PhLac)), 7.10 ~ 7.31
- 15 (7 H, m, aromatic(PhLac, $(C_2H_5)_2N_{\underline{(Cbz)}}CH_2CH_2$ CH₂O) PhLac))

MS (FAB) : 1079 (M+1)

実施例16. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-((S)-pyrrolidin yl-2-methoxy)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物

- コード番号: P F 1 0 2 2 3 0 2 物質)
 - 1) N-Boc-(S)-pyrrolidine-2-methanolの合成
 - (s)-pyrrolidine-2-methanol 0.99mlをH₂O10m 1に溶解し、トリエチルアミン 4.20mlとDiBoc試薬 2.40gとを加え、室温で16時間攪拌した。 反応液

を濃縮した後、酢酸エチルを加え、5%クエン酸水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで脱水し、溶媒を留去した。 残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し、 標題化合物 1.6 2 5 g (80.8%) を得た。

5 2) Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(N-Boc-(S)-pyrrolidinyl -2-methoxy)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] の合成

前項で得たN-Boc-(S)-pyrrolidine-2-methanol 5 2 2 mgをTHF 5 mlに溶解し、DEAD 1 6 mlとトリフェニルホフィン 2 7 1 mgとを加えて 3 0 分攪拌した後、P 10 F 1 0 2 2 E 物質 5 0 0 mgを加えて、室温で一晩攪拌した。さらに、 DEAD 0 . 1 6 mlとトリフェニルホスフィン 2 7 1 mgとを加え、室温で十日間攪拌した。反応液を濃縮し、酢酸エチルと水とで分液した後、無水硫酸マグネシウムで脱水し、溶媒を留去した。残渣をシリカ15 ゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し、3 8 6 mg (6 4 . 8 %) の表題化合物を得た。

3) Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-((S)-pyrrolidinyl-2-met hoxy)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] の合成

前項で得たCyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(N-Boc-(S)-pyrr 20 olidinyl-2-methoxy)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] 3 8 6 mgを塩化メチレン 4 mlに溶解し、TFAO.4 mlを氷冷下加え、室温で3時間攪拌した。反応液を濃縮し、酢酸エチルと水とを加えて分液し、さらに有機層を飽和重曹水で洗浄後、無水硫酸マグネシウムで脱水し、溶媒

を留去した。残渣を、シリカゲルクロマトグラフィーにより精製し、標題化合物 1 8 2 mg (5 1 %) を得た。
[α] n=-80.0° (c=0.11, MeOH)

NMR (CDC13): δ=0.80~1.05 (2 4 H,

5 m, δ-CH3(MeLeu)), 1.36~2.01 (2 2 H,

m, β-CH3(Lac), β-CH2(MeLeu), γ-CH

(MeLeu), pyrrolidinyl-H), 2.75~3.15 (19H,

m, N-Me (MeLeu), β-CH2(PhLac), pyrrolidinyl

-H), 3.65~3.71, 3.97, 4.44, 5.09,

10 5.31~5.67 (11H, m, α-CH (MeLeu, Lac,

PhLac), OCH2, NH), 6.81~6.85 (2 H,

m, aromatic), 7.12~7.27(7 H, m, aromatic)

MS (FAB): 1048 (M+1)

実施例 1 7. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(imidazoly1-415 methoxy)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac](PF 1 0 2 2
- 3 0 4 物質)

1)N-Boc-4-(hydroxymethyl)-imidazole の合成 4-(Hydroxymethyl)-imidazole塩酸塩 955mgを 1, 4 ージオキサン10mlと水 10mlとの混液に溶解し、 20 トリエチルアミン3.1 mlとDiBoc試薬1.86gとを加えて室温で4時間攪拌した。溶媒を留去した後、酢酸エチルと5%クエン酸とで分液し、有機層を無水硫酸マグネシウムで脱水して溶媒を留去した。残渣をシリカゲルクロマトグラフィーにより精製し、標題化合物56 0 mg (3 9.8%) を得た。

1 1 0 mg (4 6 . 3 %) を得た。

2) Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(N-Boc-imidazolyl-4-met hoxy)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] の合成

PF1022E物質 200mgをTHF2mlに溶解し、

- 5 DEAD65μl、トリフェニルフォスフィン108mg およびN-Boc-4-(hydroxymethyl)-imidazole 205mgを 加え、室温で2時間攪拌した。反応液を濃縮し、酢酸エ チルを加えて不溶物を濾去して水洗し、無水硫酸マグネ シウムで脱水した後、溶媒を留去した。残渣をシリカゲ 10 ルカラムクロマトグラフィーにより精製し、標題化合物
 - 3) Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(imidazolyl-4-methoxy)
 PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] の合成

前項で得たCyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(N-Boc-imidazol y1-4-methoxy)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] 1 1 0 mg を塩化メチレン 1 mlに溶解し、TFA 0 . 1 mlを氷冷下加えて室温で 1 . 5 時間攪拌して脱保護した。 反応液を濃縮し、酢酸エチルと飽和重曹水とを加えて分液し、有機層を無水硫酸マグネシウムで脱水して溶媒を留去した。

20 残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し、実施例17の標題化合物61.4 mg(61.2%)を得た。

[α] $_{D}$ = - 8 0 . 0 $^{\circ}$ (c = 0 . 1 7 , M e O H) N M R (C D C 1 $_{3}$) : δ = 0 . 8 2 \sim 1 . 0 5 (2 4 H,

m, δ - C H₃ (MeLeu)), 1.26 ~ 1.78 (18 H, m, β - C H₃ (Lac), β - C H₂ (MeLeu), γ - C H (MeLeu)), 2.72 ~ 3.16 (16 H, m, N-Me (MeLeu), β - C H₂ (PhLac), 5.03 (2 H, s, O C H₂),

5 4.48, 5.06, 5.34~5.70 (8 H, m, α - H (MeLeu, Lac, PhLac), 6.88~6.94 (2 H, m, aromatic), 7.10~7.27 (7 H, m, aromatic)

MS (FAB): 1045 (M+1)

実施例18. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(H2NSCCH2O)PhLac 10 -MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac]

実施例 4 で得た Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(NCCH20) PhLa c-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] 2.0 7 g とジチオリン酸 O, O′ -ジエチル 3.0 mlとを水 0.3 5 ml、クロロホルム 2 ml およびトルエン 2 ml との混液中で 3 0 分間加熱環流 した。室温まで放冷し、酢酸エチル 1 0 0 ml で稀釈した後、水 5 0 ml続いて飽和重曹水 5 0 mlで順次洗い、無水硫酸ナトリウムで乾燥した後、溶媒を減圧濃縮した。得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルムー酢酸エチル = 5:1~1:1)により精製 20 し、標題化合物 1.6 7 g を白色粉末として得た。

実施例19. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(2-imidazolylmethoxy)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac](PF1022-305物質)

実施例18で得られたCyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(H2NCS

CH2O)Phlac-Meleu-Lac-Meleu-Phlac] 4 0 3 mgをアセ トン20mlに溶解し、ョウ化メチル0.25mlを加えて 30℃で2日間撹拌した。そのまま濃縮し、残渣をベン ゼン4mlに溶解し、アミノアセトアルデヒドジメチルア セタール 4 0 µ 1 を加えて 8 0 ℃で 9 0 分間撹拌した。 5 さらに反応液に 6 N - 塩酸 4 mlを加え、 1 0 0 ℃で 1 時 間撹拌した。室温まで放冷し、酢酸エチル50m1で稀釈 した後、2N-NaOH10mlと飽和重曹水30mlとの 混液次いで飽和食塩水30mlで順次洗い、無水硫酸ナト 10 リウムで乾燥して、溶媒を減圧濃縮した。得られた残渣 をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (クロロホルム - メタノール= 1 0 0 : 1 ~ 3 0 : 1 でグラジェント展 開)により精製し、標題化合物231mgを白色粉末とし て得た。

15 [α]_p= -9 4.2° (c = 0.12, MeOH)

'H-NMR (CDCl₃): δ = 0.71~1.06(27

H,m), 1.18~1.82(15H,m), 2.7~3.22

(16H,m), 4.46 (1H,m), 5.0~5.72

(9H,m), 6.85~6.94 (2H,m), 7.07

20 (2H,s), 7.1~7.34 (7H,m), 10.2

(1H,bs)

M S (F A B) : 1 0 4 5 (M + 1)

実施例20. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(2-thiazoly]methoxy)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号

10

: PF1022-306物質)

実施例18で得られたCyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(H2NCS CH20)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] 280mgをトルエン1.5 mlに溶解し、プロモアセトアルデヒドジエチルアセタール0.5 mlと濃硫酸2滴とを加えて90℃で30分間撹拌した。室温まで放冷し、酢酸エチル30mlで稀釈した後、飽和重曹水20mlで洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥した後、溶媒を減圧濃縮した。得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム一酢酸エチル=4:1~2:1)により精製し、標題化合物86.9 mgを白色粉末として得た。

 $[\alpha]_{D} = -101.7^{\circ} (c = 0.11, MeOH)$

 1 H - N M R (C D C 1 ₃) : $\delta = 0.74 \sim 1.08$ (27 H, m), 1.18 ~ 1.86 (15 H, m), 2.7

15 ~ 3.22 (16 H, m), 4.47 (1 H, m), 5.02 ~ 5.72 (9 H, m), 6.88 ~ 6.98 (2 H, m), 7.14 ~ 7.34 (7 H, m), 7.37 (1 H, d, J = 3.2 Hz), 7.80 (1 H, d, J = 3.2 Hz)

MS (FAB) : 1062 (M+1)

実施例21. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(3-(5-methyl-1, 2, 4-oxadiazolyl)-methoxy)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号: PF1022-309物質)PF1022E物質300mgをアセトン9mlに溶解し、炭酸カリウム214mg,ヨウ化ナトリウム232mg

および3-Chloromethyl-5-methyl-1, 2, 4-oxadiazole 268 mgを加え、40℃で8時間攪拌した。溶媒を留去 し、酢酸エチルと水とを加えて分液し、有機層を硫酸マ グネシウムで乾燥した後、溶媒を留去した。残渣をシリ カゲルクロマトグラフィーにより精製し、標題化合物2 60 mg (79%) を得た。

 $[\alpha]_D = -89.6^{\circ} (c = 0.28, MeOH)$

NMR (CDC1₃) : $\delta = 0.83 \sim 1.04$ (24 H, m, $\delta - CH_3$ (MeLeu)), 1.26 ~ 1.76

- 10 (18 H, m, β C H $_3$ (Lac), β C H $_2$ (MeLeu), γ C H (MeLeu)), 2, 6 7 (3 H, s, 5 M e (oxazolyl)), 2.72 ~ 3.13 (16 H, m, N M e (MeLeu), β C H $_2$ (PhLac)), 4.50 ~ 5.67 (8 H, m, α C H (MeLeu, Lac, PhLac)), 6.93 ~ 6.95
- 15 (2 H, m, aromatic), 7.16 \sim 7.26 (7 H, m, aromatic)

M S (F A B) : 1 0 6 1 (M + 1)

実施例 2 2. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(3-(5-isobutyl-1,2,4-oxadiazolylmethoxy)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-Ph

20 Lac] (化合物コード番号: PF1022-310物質)
PF1022E物質 509mgをDMF4mlとアセトン13mlとの混液に溶解し、3-クロロメチル-5-イソブチル-1, 2, 4-オキサジアゾール512mgと炭酸セシウム522mgとを加えて室温で5日間攪拌した。

酢酸エチルと水とを加えて分液し、有機層をさらに水洗した後、硫酸マグネシウムで乾燥し、溶媒を留去した。 残渣をシリカゲルクロマトグラフィにより精製し、標題 化合物 4 6 5 mg (8 1 %) を得た。

- 5 [α]_D= -88.2° (c = 0.11, MeOH) NMR (CDCl₃): δ = 0.82~1.04 (30H, m, δ - CH₃ (MeLeu), α - CH₃ (Lac), CH (CH₃) CH₂CH₃ (isobutyl)), 1.35~1.90 (20H, m, β - CH₂, γ - CH (MeLeu), CH₃ (Lac),
- 10 C H (<u>C H 3</u>) <u>C H 2</u> C H 3 (isobutyl)), 2 . 6 3 \sim 3 . 1 5 (1 8 H, m, N M e (MeLeu), β C H 2 (PhLac, 3-(5-isobutyl-1, 2, 4-oxadiazolylmethoxy) PhLac), 4 . 4 0 \sim 5 . 6 7 (8 H, m, α C H), 6 . 9 0 \sim 6 . 9 6 (2 H, m, aromatic (3-(5-isobutyl-1, 2, 4-oxadiazo
- lylmethoxy)PhLac), 7.14 \sim 7.28 (7 H, m, aromatic (PhLac, 3-(5-isobutyl-1,2,4-oxadiazolylmethoxy)PhLac)

MS (FAB) : 1 1 0 3 (M+1)

実施例23. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(3-(5-(2,6-difl 20 uorophenyl)-1,2,4- oxadiazolyl)methoxy)PhLac-MeLeu -Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号: PF1022 -311物質)

PF1022E物質 250mg、炭酸カリウム108mg、ヨウ化ナトリウム47.0mg、塩化 3-(5-(2.

6 - ジフルオロフェニル) - 1, 2, 4 - オキサジアゾ リルメチル 2 1 0 mgおよびアセトン 5 mlの混合物を室温 で 2 日間撹拌した。酢酸エチル 5 0 mlで稀釈し、 2 N -塩酸 1 mlを含む水 3 0 ml、飽和食塩水 3 0 mlで順次洗い、

5 無水硫酸ナトリウムで乾燥した後、溶媒を減圧濃縮した。 得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (クロロホルムー酢酸エチル=8:1)により精製し、 標題化合物270mgを白色粉末として得た。

 $[\alpha]_D = -88.4^{\circ} (c = 0.11, MeOH)$

- 10 ${}^{1}H NMR$ (CDCl₃): $\delta = 0.75 \sim 1.1$ (27H, m), 1.2 ~ 1.82 (15H,m), 2.7 ~ 3.22 (16H,m), 4.48 (1H,m), 5.06 ~ 5.74 (9H,m), 6.95 ~ 7.38 (1H,m), 7.59 (1H,tt,J=5.9,8.2Hz)
- 15 MS(FAB): 1 1 5 9 (M+1)
 実施例 2 4. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(furfuryloxy)Ph
 Lac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号: P
 F 1 0 2 2 3 1 2 物質)

PF1022E物質 306mgをTHF 6mlに溶解し、20 米冷下トリフェニルホスフィン 83.2mg、DEAD 0.049ml、フルフリルアルコール 0.027mlを加え室温で2.5時間攪拌した後、再度氷冷下、それぞれ同量のトリフェニルホスフィン、DEAD、フルフリルアルコールを加えて、さらに室温で2時間攪拌した。反

応液にイソプロピルエーテルと酢酸エチルを加え、析出したトリフェニルホスフィンオキシドを濾去した後、溶媒を減圧下留去した。 残渣を逆相 O D S を用いた分取用液体クロマトグラフィで精製し、 標題化合物 1 6 8 mg (50.6%) を白色粉末として得た。

[α]_D = -92.6° (c = 0.11, MeOH)

NMR (CDC1₃): $\delta = 0.80 \sim 1.05$ (m, 27 H, (27H, m, $\delta = CH_3(Leu)$, $\beta - CH_3(Lac)$), 1.39(3H, m, $\beta - CH_3(Lac)$), 1.47 ~ 1.76

- 10 (12 H, m, β C H₂, γ C H (Leu)), 2.73 ~3.02(12 H, m, NMe), 3.055 ~3.15 (4 H, m, β - C H₂(PhLac), 4.47 ~5.68(8 H, m, α - C H), 4.97 (2 H, s, O C H₂(furfuryl)), 6.40 (2 H, m, C=C H - C H=C H - O (furfuryl)),
- 15 6.89,7.15 (each 2 H, each d, each J=0.77, aromatic (furfuryloxyPhLac),7.27 (5 H, m, aromatic (PhLac)),7.44 (1 H, d, J=0.14, C=CH-CH=CH-O)

MS (FAB) : 1045 (M+1)

20 実施例 2 5. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(tetrahydrofurfuryloxy)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号: PF1022-313物質)

PF1022E物質 202mgをTHF4mlに溶解し、 氷冷下トリフェニルホスフィン 164mg、DEAD 0.097mlおよびテトラヒドロフルフリルアルコール
0.12mlを加え、室温で94時間攪拌した後、さらに50℃で23時間攪拌した。反応液にイソプロピルエーテルと酢酸エチルとを加え、析出したトリフェニルホスフィンオキシドを濾去した後、溶媒を減圧下留去した。残渣を逆相ODSを用いる分取用液体クロマトグラフィで精製し、標題化合物 110mg(45.6%)を白色粉末として得た。

 $[\alpha]_{D} = -96.0^{\circ} (c = 0.10, MeOH)$

- 10 NMR (CDCl₃): $\delta = 0.80 \sim 1.04$ (m, 27 H, (27 H, m, $\delta = C$ H₃(Leu), βC H₃, (Lac)), 1.39(3 H, m, βC H₃(Lac)), 1.26 ~ 2.14 (14 H, m, CHOCH₂CH₂CH₂CH₂(tetrahydrofuru furyl), βC H₂, γC H (Leu)), 2.73 ~ 2.82 (12 H, m, NMe), 3.01 ~ 4.33 (11 H, m, βC H₂ (PhLac, tetrahydrofurfuryloxyPhLac), OCH₂, CHOCH₂CH₂CH₂(tetrahydrofurufuryl)), 4.47 ~ 5.68 (8 H, m, αC H), 6.83, 7.12 (each 2 H, each d, each J = 0.77,
- 20 aromatic (tetrahydrofurfuryloxyPhLac)), 7.27(5 H, m, aromatic (PhLac))
 MS (FAB): 1049 (M+1)
 実施例26. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(2-picolyloxy)
 PhLac-MeLeu-Lac-Meleu-PhLac] (化合物コード番号:

PF1022-314物質)

PF1022E物質 200mgをアセトン 4mlに溶解し、炭酸セシウム 169mg、塩化2-ピコリル 532mgのジメチルホルムアミド (9ml)溶液、ヨウ化ナトリ 5 ウム30mgを加え5時間還流した後、さらに室温で 15.5時間攪拌した。反応液に酢酸エチル 20mlを加え、水、5%硫酸水素カリウム水溶液、7%塩化ナトリウム水溶液各20mlで順次洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥して溶媒を減圧下留去した。残渣をシリカ 10 ゲルカラムクロマトグラフィ (nーヘキサンー酢酸エチル3:2~2:1) にて精製し、標題化合物 167mg (76.5%)を白色粉末として得た。

 $[\alpha]_{D} = -87.2^{\circ} (c = 0.11, MeOH)$

NMR (CDCl₃) : $\delta = 0.80 \sim 1.04$ (27 H,

- 15 m, $\delta = C H_3 (Leu)$, $\beta C H_3 (Lac)$, 1.38 (3 H, m, $\beta C H_3 (Lac)$), 1.47 ~ 1.76 (1 2 H, m, $\beta C H_2$, $\gamma C H (Leu)$), 2.72 ~ 3.01 (1 2 H, m, NMe), 3.05 ~ 3.16 (4 H, m, $\beta C H_2$ (PhLac)), 4.45 ~ 5.67 (8 H, m, $\alpha C H$),
- 7.16 (each 2 H, each d, each J = 0.84, aromatic((2-picolyloxy) PhLac), 7.25 (6 H, m, aromatic (PhLac, 2-picolyl)), 7.51 (1 H, d, J = 0.76, aromatic (2-picolyl)), 7.70 (1 H,

5.17 (2 H, s, O C H₂ (2-picolyloxy)), 6.91,

071106481 | -

CID: -WO

t, J = 0.76, aromatic(2-picolyl)), 8.60 (d, 1 H, J = 0.46, aromatic (2-picolv1))

MS (FAB) : 1056 (M+1)

実施例27. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(3-picolyloxy)

PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号: 5 PF1022-315物質)

塩化3-ピコリル塩酸塩1.0gを塩化メチレン30 mlと飽和重曹水30mlとの混液に加えて分液し、有機層 を無水硫酸ナトリウムで乾燥した後、溶媒を減圧濃縮し

- た。 残渣に P F 1 0 2 2 E 物質 5 0 1 mg、炭酸セシウ ム 6 7 6 mg、ヨウ化ナトリウム 7 7 . 5 mg、アセトン 8 mlおよびDMF 4 mlを加え、 7 5 ℃で 1 8 時間さらに 90℃で4.5時間撹拌した。室温に戻し、酢酸エチル 5 0 ml で稀釈した後、水 4 0 ml、 0 . 1 N 塩酸 4 0 ml、
- 15 飽和食塩水40mlで順次洗い、無水硫酸ナトリウムで乾 燥 した 後、 溶 媒 を 減 圧 濃 縮 した。 得 られ た 残 渣 を シ リ カ ゲルカラムクロマトグラフィー(n-ヘキサン-酢酸エ チル=1:1~酢酸エチル)により精製し、137mgの 目的物を得た。
- 20 $[\alpha]_{D} = -84.9^{\circ} (c = 0.12, MeOH)$ 1 H - N M R (C D C 1 $_{3}$) : δ = 0 . 7 2 \sim 1 . 0 8 (2 7 H, m), 1.2 \sim 1.86 (15 H, m), 2.7 \sim 3.22 (16H,m), 4.48 (1H,m), $5.0 \sim 5.73$ (9 H,m), $6.86 \sim 6.94$ (2 H,m), $7.14 \sim$

7.36 (10H,m), 7.76 (1H,d, J = 7.6 H z), 8.59 (1H,d, J = 3.7 H z, 8.68 (1H,s) MS (FAB) : 1056 (M+1)

実施例28. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(4-picolyloxy)
5 PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号:

PF1022-316物質)

塩化 4 ーピコリル塩酸塩 7 7 5 mgを塩化メチレン3 0 mlと飽和重曹水 3 0 mlとの混液に加えて分液し、有機層を無水硫酸ナトリウムで乾燥した後、溶媒を減圧濃縮した。残渣にPF1 0 2 2 E 物質 2 5 1 mg、炭酸セシウム 2 2 0 mg、ヨウ化ナトリウム 3 8 . 1 mg、アセトン1 5 mlおよびDMF 5 mlを加えて 8 0 ℃で 8 . 5 時間さらに室温で一夜撹拌した。酢酸エチル 5 0 mlで稀釈して飽和重曹水 5 0 ml、0 . 2 N塩酸 4 0 ml、飽和食塩水 4 0 mlで順次洗い、無水硫酸ナトリウムで乾燥した後、溶媒を減圧濃縮した。得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(n ーヘキサンー酢酸エチル = 2 : 1 ~酢酸エチル)により精製し、標題化合物 7 0 . 4 mgを白色粉末として得た。

20 [α]_D= -8 4 . 4 ° (c = 0 . 1 1 , M e O H) 'H - N M R (C D C 1 3) : δ = 0 . 7 6 ~ 1 . 0 6 (2 7 H , m), 1 . 2 ~ 1 . 8 2 (1 5 H , m), 2 . 7 2 ~ 3 . 2 2 (1 6 H , m) , 4 . 4 8 (1 H , m) , 5 . 0 2 ~ 5 . 7 2 (9 H , m) , 6 . 8 4 ~ 6 . 9 3 (2 H , m)

を得た。

 $7.12 \sim 7.35$ (7 H, m), 7.35 (2 H, d, J = 5.4 Hz), 8.62 (2 H, d, J = 5.4 Hz)

MS (FAB) : 1056 (M)

実施例29. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(6-chloro-3-pic

PF1022E物質 178mgをDMF1.5mlとアセ

5 olyloxy)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号: PF1022-317物質)

トン 5 mlとの混液に溶解し、2 - クロロー4 - クロロメ チルーピリジン 9 7 mgと炭酸セシウム 1 9 4 mgとを加え 10 て加熱還流下 4 時間攪拌した。酢酸エチルと水とを加え て分液し、有機層をさらに水洗した後、硫酸マグネシウ ムで乾燥し、溶媒を留去した。残渣をシリカゲルクロマ トグラフィにより精製し、標題化合物 1 6 2 mg (7 6 %)

15 [α]_D= -91.1° (c=0.09, MeOH)

NMR (CDCl₃): δ = 0.72~1.07 (27H,

m, δ = CH₃ (MeLeu), β - CH₃ (Lac)), 1.23~

1.81 (15H, β - CH₂, γ - CH (MeLeu), β
CH₃ (Lac)), 2.48~3.17 (16H, m, NMe

20 (MeLeu), OCH₂ (picolyl), β - CH₂ (PhLac, (6-chloro-3-picolyloxy) PhLac), 4.45~5.69 (8H,

m, α - CH), 6.78~6.84 (2H, m, aromatic ((6-chloro-3-picolyloxy) PhLac)), 7.10~7.31

(7H, m, aromatic (PhLac, (6-chloro-3-picolylox

y) PhLac), 8.38 (1 H, m, H-2 (picolyl), 8.40 (2 H, dd, H-4, 5 (picolyl)) 実施例30. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(2-(1N-methyl-1, 4, 5, 6-tetrahydropyrimidyl) methoxy) PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号: PF1022-318物質)

Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(H2NCSCH2O)PhLac-MeLeu-Lac. -MeLeu-PhLac] 403 mgをアセトン20 mlに溶解し、ョ ウ化メチル O . 2 5 mlを加えて 3 0 ℃で 2 4 時間、 さら 10 に40℃で1日間撹拌した。そのまま濃縮し、得られた 残 渣 を ベン ゼン 8 mlに 溶解 し、 N - メ チ ル - 1 , 3 - プ ロパンジアミン41μ 1 と 1 0 % 塩化水素メタノール溶 液 O . 1 5 mlとを加えて室温で一日間撹拌した。 さらに エタノール 5 mlを加えて 8 0 ℃で 1 時間撹拌した。 室温 に戻し、酢酸エチル50mlで稀釈した後、飽和重曹水3 15 Oml、飽和食塩水30mlで順次洗い、無水硫酸ナトリウ ム で 乾 燥 し た 後 、 溶 媒 を 減 圧 濃 縮 し た 。 得 ら れ た 残 渣 を シリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム-メタノール=30:1~10:1)により精製し、13 20 3 mgの目的物を得た。

[α]₀= -72.1° (c = 0.10, MeOH) 'H-NMR (CDCl₃) : δ = 0.7~2.0 (46H, m), 2.76~3.60 (23H,m), 4.47 (1H, m), 5.0~5.72 (9H,m), 7.10~7.36 (9 H, m)

MS (FAB) : 1075 (M+1)

実施例31. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(3-(5-isopropyl-1,2,4-oxadiazolyl)-methoxy)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号: PF1022-341物質)

PF1022E物質 300mgをアセトン6mlに溶解し、炭酸カリウム215mg,ヨウ化ナトリウム233mgおよび3-Chloromethyl-5-isopropyl-1,2,4-oxadiazole
10250mgを加え、40℃で30時間攪拌した。溶媒を留去し、酢酸エチルと水とを加えて分液し、有機層を硫酸マグネシウムで乾燥した後、溶媒を留去した。残渣をシリカゲルクロマトグラフィーにより精製し、標題化合物241mg(71%)を得た。

15 [α]_D= -88.8° (c = 0.12, MeOH) NMR (CDCl₃): δ = 0.83~1.04 (24H, m, δ - CH₃ (MeLeu)), 1.43 (6H, d, J = 7.0, CH₃ (isopropyl)), 1.36~1.76 (18H, m, β - CH₃ (Lac), β - CH₂ (MeLeu), γ - CH (MeLeu)), 20 2.72~3.31 (16H, m, N-Me (MeLeu), β - CH₂ (PhLac)), 3.26 (1H, m, CH (isopropyl)), 4.50~5.67 (8H, m, α - CH (MeLeu, Lac, Ph Lac), 5.12 (2H, s, OCH₂), 6.93~6.96 (2H, m, aromatic), 7.15~7.29 (7H, m, aromatic)

MS (FAB) : 1089 (M+1)

実施例32. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(3-(5-cyclohexyl)-1,2,4-oxadiazolyl)-methoxy)PhLac-MeLeu-Lac-

5 Meleu-PhLac] (化合物コード番号: PF1022-343物質)

PF1022E物質 300mgをアセトン6mlに溶解し、炭酸カリウム214mg,ヨウ化ナトリウム233mg および3-Chloromethyl-5-cyclohexyl-1,2,4-oxadiazole

- 10 3 1 2 mgを加え、 4 0 ℃で 2 0 時間攪拌した。 溶媒を留去し、酢酸エチルと水とを加えて分液し、有機層を硫酸マグネシウムで乾燥した後、溶媒を留去した。 残渣をシリカゲルクロマトグラフィーにより精製し、標題化合物2 6 0 mg (7 4 %) を得た。
- 15 [α]_D= -81.0° (c = 0.11, MeOH) NMR (CDCl₃): δ = 0.83~1.05 (24H, m, δ - CH 3 (MeLeu)), 1.26~2.13 (28H, m, β - CH₃ (Lac), β - CH₂ (MeLeu), γ - CH (MeLeu), (CH₂)₅ (cyclohexyl)), 2.72~3.15 (17H,
- 20 m, N-Me (MeLeu), β -CH₂(PhLac), CH (cyclohe xyl)), 4.50~5.67 (8 H, m, α -CH (MeLeu, Lac, PhLac), 5.12 (2 H, s, OCH₂), 6.93 \sim 6.96 (2 H, m, aromatic), 7.15~7.29 (7 H, m, aromatic)

15

MS (FAB) : 1 1 2 9 (M+1)

実施例33. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(NCCH20)PhLac]2 PF1022H物質 201mg、炭酸カリウム144mg、ブロモアセトニトリル0.15mlおよびアセトン5mの混合物を室温で2.5時間撹拌した。酢酸エチル25mlで稀釈し、2N塩酸2mlを含む水10mlで洗い、無水硫酸ナトリウムで乾燥した後、溶媒を減圧濃縮した。得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルムー酢酸エチル=4:1~1:1)により

 1 H - N M R (C D $_{3}$ O D) : $\delta = 0.78 \sim 1.06$ (2 7 H, m), $1.1 \sim 1.9$ (1 5 H, m), $2.78 \sim 3.22$ (1 6 H, m), 4.94 (1 H, m), 5.13 - 5.83 (7 H, m), $6.95 \sim 7.04$ (4 H, m), $7.25 \sim 7.35$ (4 H, m)

精製し、標題化合物210mgを白色粉末として得た。

実施例 3 4. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(BocNHCH2CH2O)
PhLac] 2

実施例 3 3 で得た Cyclo [Meleu-Lac-Meleu-(NCCH2O) Phlac] 2 9 . 5 gをエタノール 1 0 0 mlに溶解し、 1 0 20 % P d 炭素 1 . 0 g と濃塩酸 1 . 5 mlとを加え、 P a r r 還元装置を用いて中圧水素下 1 5 時間反応した (シアノ基の還元によるアミノ基の形成)。 触媒を濾去した後、溶媒を留去し、残渣をジオキサン 2 0 0 mlと水 2 0 0 ml との混液に溶解し、 DiBoc試薬 (Di-t-butyl-di-carboxy

Phlac]₂

late) 15gとトリエチルアミン 6mlとを加えて室温で15時間攪拌した。酢酸エチルと水とを加えて分液し、有機層をさらに水洗した後、硫酸マグネシウムで乾燥し、溶媒を留去した。残渣をシリカゲルクロマトグラフィにより精製し、標題化合物 3.67g (34%) を得た。NMR (CDCl₃): $\delta=0.79\sim1.04$ (27H, $\delta-CH_3$ (MeLeu), $\beta-CH_3$ (Lac), $1.31\sim1.77$ (33H, m, $\beta-CH_2$, $\gamma-CH$ (MeLeu), $\beta-CH_3$ (Lac), BocNH), $2.73\sim3.08$ (16H, m,

- 10 NMe (MeLeu), β C H₂((BocNHCH₂CH₂O) PhLac),
 3.51 (2 H, m, NH<u>CH₂CH₂O</u>), 3.97
 (2 H, t, NHCH₂<u>CH₂O</u>), 4.44~5.68
 (8 H, m, α-CH), 6.78~6.84 (4 H, m, aromatic), 7.10~7.31 (4 H, m, aromatic)
 15 実施例35. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(CbzNHCH₂CH₂O)
- 実施例 3 3 で得た Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(NCCH2O) PhLac] 2 2.0 2 g をエタノール 5 0 mlに溶解し、濃塩酸 0.5 mlと 1 0 %パラジウム炭素 2 0 4 mgとを加え て、Parr還元装置 (4 5 psi) での接触還元を一晩継続した。触媒を濾去し、クロロホルム 1 0 0 mlと飽和重曹水 5 0 mlを加えて分液し、さらに水層をクロロホルム 5 0 mlで再抽出し、有機層を合併し、無水硫酸ナトリウムで乾燥した後、溶媒を減圧濃縮乾固した。

得られた粗遊離アミノ体 2.2 1 gを塩化メチレン 5 0 mlに溶解し、氷冷下トリエチルアミン 0.8 ml、塩化ベンジルオキシカルボニル 0.7 mlを加え、同温で 2 時間半撹拌した。クロロホルム 5 0 mlで稀釈した後、10%食塩水 5 0 mlで洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥して、溶媒を減圧濃縮した。得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチルーへキサン=1:2~2:1)により精製し、標題化合物 6 9 3 mgを白色粉末として得た。

- 10 ${}^{1}H NMR$ (C D ${}_{3}O$ D): $\delta = 0.75 \sim 1.05$ (27 H, m), 1.38 (3 H, t, J = 7.0 H z), 1.3 \sim 2.0 (12 H, m), 2.81, 2.87, 2.90, 2.99 (each 3 H, each s), 2.9 \sim 3.2 (4 H, m), 3.49 (4 H, t, J = 5.5 H z), 3.99 (4 H, t, J = 5.5
- 15 Hz), 4.75 (1 H, dd, J = 4.6, 1 0.8 Hz),
 5.07 (4 H, s), 5.1 ~ 5.8 (7 H, m), 6.87

 (4 H, d, J = 8.3 Hz), 7.19 (4 H, d, J = 8.3

 Hz), 7.2 ~ 7.4 (10 H, m)

MS (SIMS) : 1 3 3 5 (M+1)

20 実施例36. Cyclo [MeLeu-La,c-MeLeu-((CH3)2NCH2CH20)
PhLac]2(化合物コード番号: PF1022-262物質)

実施例35で得たCyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(CbzNHCH2CH2O)PhLac]2300mgをエタノール 5 mlに溶解し, 1

N塩酸 O . 6 6 mlと 1 0 % P d - C 3 0 mgとを加え、常圧水素雰囲気下、室温で 2 時間攪拌した。 3 7 % ホルマリン 0 . 7 1 mlを加えた後一晩攪拌し、さらに 3 7 %ホルマリン 3 . 6 mlを加えて室温で一晩攪拌した。 触媒を 5 濾去した後、溶媒を留去し、酢酸エチルと飽和重曹水とを加えて分液し、有機層を無水硫酸マグネシウムで脱水して溶媒を留去する。残渣をシリカゲルクロマトグラフィーにより精製し、標題化合物 1 1 8 mg (4 8 %) を得た。

- 10 [α]_D= -8 3 . 3° (c = 0 . 2 1, MeOH) NMR (CDCl₃) : δ = 0 . 8 0 ~ 1 . 0 5 (2 4 H, m, δ - CH₃ (MeLeu)), 1 . 2 6 ~ 2 . 0 2 (3 0 H, m, β - CH₃ (Lac), β - CH₂ (MeLeu), γ - CH (MeLeu), (CH₃)₂N) , 2 . 7 4 ~ 3 . 0 6 (2 0 H, m,
- 15 N M e (MeLeu), β C H $_2$ (PhLac), O C H $_2$ C H $_2$ N), 4 . 5 0, 5 . 0 4 \sim 5 . 6 5 (8 H, m, α H (MeLeu, Lac, PhLac) , 6 . 7 8 \sim 6 . 9 0 (2 H, m, aromatic), 7 . 1 6 \sim 7 . 1 8 (7 H, m, aromatic) MS (S I MS) : 1 1 2 3 (M + 1)
- 20 実施例 3 7. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-((C2H5)2NHCH2 CH2O)PhLac]2 (化合物コード番号: PF 1 0 2 2 2 6 3 物質)

Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(CbzNHCH2CH2O)PhLac]2 3 1 2 . 1 mgと 1 0 % パラジウム炭素 3 3 . 7 mgとを水素 雰囲気下、2 N塩酸 0.3 mlを含むエタノール 5 ml中で5時間撹拌した。反応液を氷冷し、9 0%アセトアルデヒド6 mlを滴下して、再び同還元条件下、徐々に室温まで昇温しながら一夜撹拌した。触媒を濾去し、濾液を減圧濃縮した。得られた残渣を分取用TLC(クロロホルムーメタノール=20:1)により精製し、標題化合物2 0 4 mgを白色粉末として得た。

 $[\alpha]_D = -88.0^{\circ} (c = 0.22, MeOH)$

 1 H - N M R (C D C 1 ₃) : δ = 0 . 7 8 \sim 1 . 1 0 (3 9

10 H, m), 1.2 ~ 1.84 (15H, m), 2.64 (8H, q, J = 7.3 Hz), 2.7 ~ 3.14 (20H, m), 4.01 (4H, t, J = 6.2 Hz), 4.47 (1H, m),

5.08 (1 H, q, J = 7.0 Hz), 5.17 (1 H, dd,

J = 5.4, 9.7 Hz), 5.28 \sim 5.68 (5 H, m),

15 6.81 (4 H, d, J = 8.5 Hz), 7.13 (4 H, d, J = 8.5 Hz)

MS (SIMS) : 1179 (M+1)

実施例38. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(MorCH2CH2O)PhLac]2(化合物コード番号: PF1022-266物質)

Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(CbzNHCH2CH2O)PhLac]2
290 mgを10%パラジウムカーボン30 mg存在下、水素雰囲気下、2N塩酸0.3 mlを含むエタノール5 ml中で2.5 時間撹拌した。触媒を濾去し濾液を減圧濃縮し、残渣に炭酸カリウム180 mg、ヨウ化ナトリウム40 mg、

ビスープロモエチルエーテル 0 . 0 7 mlを加え、 D M F 5 ml 中 8 0 ℃で 5 時間撹拌した。 室温に戻し、水 3 0 ml を加え、 クロロホルムで 2 回(5 0 ml 次 いで 2 0 ml)抽出した。 クロロホルム層を合わせ、 無水硫酸ナトリウムで乾燥した後、溶媒を減圧濃縮した。 得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルムーメタノール= 2 0 : 1)により精製し、 標題化合物 1 8 1 mgのを白色粉末として得た。

[α]_D = -84.3° (c = 0.19, MeOH)

10 ${}^{1}H - NMR (CDCl_{3}) : \delta = 0.70 \sim 1.10 (27 H, m), 1.2 \sim 2.0 (15 H, m), 2.57 (8 H, t, J = 4.5 Hz), 2.7 \sim 3.15 (20 H, m), 3.73 (8 H, t, J = 4.5 Hz), 4.07 (4 H, t, J = 5.6 Hz), 4.47 (1 H, m), 5.07 (1 H, 15 q, J = 7.0 Hz), 5.18 (1 H, dd, J = 5.5, 10.0 Hz), 5.30 \sim 5.66 (5 H, m), 6.81 (4 H, d, J = 8.4 Hz)$

MS (SIMS) : 1 2 0 7 (M+1)

20 実施例 3 9. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(3-(5-isobuty]-1,2,4-oxadiazolyl)methoxy)PhLac]2 (化合物コード番号: PF1 0 2 2 - 3 3 0 物質)

PF1022H物質 500mgをアセトン 10mlとDMF 1mlとの混液に溶解し、炭酸カリウム 352mg、

3 - クロロメチルー 5 - イソブチルー 1, 2, 4 - オキサジアゾール 4 4 2 mgおよびヨウ化ナトリウム 3 8 2 mgを加え室温で 2 4 時間、次いで 5 0 ℃にて 3 1 時間反応させた。反応液に酢酸エチル 5 0 m1と水 5 0 m1とを 加えて分液し、有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥した後、溶媒を減圧留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィ(クロロホルムー酢酸エチル= 2 : 1 ~1:1)にて精製し、標題化合物 4 6 7 mg(7 2 . 8 %)を白色粉末として得た。

- 10 [α]_D= -78.1° (c = 0.11, MeOH) NMR (CDCl₃): δ = 0.80~1.05 (33H, m, δ - CH₃ (MeLeu), β - CH₃ (Lac), CH (CH₃) CH₂CH₃ (isobutyl)), 1.36~1.41 (9H, m, β - CH₃ (Lac), CH (<u>CH₃</u>) CH₂CH₃ (isobutyl)),
- 15 1.49 \sim 2.01 (16H, m, β CH₂, γ CH (MeLeu), CH (CH₃) CH₂CH₃ (isobutyl)), 2.63 \sim 3.03 (12H, m, NMe), 4.45 \sim 5.62 (8H, m, α CH), 5.13 (4H, s, OCH₂), 6.93, 7.16 (each 2H, each d, each J =
- 20 0.77, aromatic), 6.94, 7.17 (each 2 H, each d, each J = 0.67, aromatic)

MS (FAB) : 1 2 5 7 (M+1)

実施例40. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(3-(5-(2,6-difluorophenyl)-1,2,4-oxadiazolyl)methoxy)PhLac] 2 (化

合物コード番号: PF1022-331物質)

PF1022H物質251mg、炭酸カリウム171mg、ヨウ化ナトリウム 103mg、塩化 3-(5-(2, 6-ジフルオロフェニル)-1, 2, 4-オキサジアゾリ 5 ルメチル358mgおよびアセトン6mlの混合物を室温で64時間撹拌した。酢酸エチル50mlで稀釈し、2N塩酸1mlを含む水30ml、飽和食塩水30mlで順次洗い、無水硫酸ナトリウムで乾燥した後、溶媒を減圧濃縮した。得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー10 (クロロホルムー酢酸エチル=10:1~1:1)により精製し、311mgの目的物を得た。

 $[\alpha]_D = -84.4^{\circ} (c = 0.11, MeOH)$

MS (FAB) : 1369 (M+1)

実施例 4 1. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(tetrahydrofurf 20 uryloxy)PhLac] 2 (化合物コード番号: PF1022-333物質)

PF1022H物質 150mgをTHF 3mlに溶解し、 氷冷下にてテトラヒドロフルフリルアルコール 0.15 ml、トリフェニルホスフィン 281mgおよびDEAD 0.17mlを加えて室温で3.5時間、50℃で3時間 さらに室温で16時間攪拌した。溶媒を減圧留去し、残 渣にイソプロピルエーテルを加えトリフェニルホスフィ ンオキシドを析出させてこれを濾去した後、溶媒を減圧 留去した。残渣を逆相ODSを用いた分取用液体クロマ トグラフィにて精製し標題化合物 62mg (35.3%) を白色粉末として得た。

 $[\alpha]_D = -91.6^{\circ} (c = 0.11, MeOH)$

NMR (CDCl₃) : $\delta = 0.80 \sim 1.46$ (27 H,

- 10 m, $\delta = C H_3(Leu)$, $\beta C H_3(Lac)$, $1.35 \sim 1.46(3 H, m, \beta C H_3(Lac))$, $1.49 \sim 2.11$ (16 H, m, tetrahydrofurfuryl-4-C H₂, β - C H₂, γ - C H (Leu)), $2.73 \sim 3.02(12 H, m, NMe)$, $3.04 \sim 3.08(4 H, m, \beta - C H_2(tetrahydrofurfuryloxy)PhLac)), <math>3.79 \sim 4.32(14 H, m,$
 - tetrahydrofurfuryl-2,3,5-C H $_2$, O C H $_2$ C H (tetra hydrofurufuryl)), 4 . 6 7 \sim 5 . 6 5 (8 H, m, α C H), 6 . 8 3, 7 . 1 2 (each 2 H, each d, each J = 0 . 7 7, aromatic (tetrahydrofurfuryloxyPhLac),
- 20 6.84, 7.13 (each 2 H, each d, each J = 0.67, aromatic (tetrahydrofurfuryloxyPhLac))
 MS (FAB): 1149 (M+1)
 実施例42. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(2-picolyloxy)
 PhLac] 2 (化合物コード番号: PF1022-334物

質)

PF1022H物質 300mgをアセトン 6mlに溶解し、塩化2-ピコリルクロリド787mgのDMF(12ml)溶液、炭酸セシウム 500mgおよびヨウ化ナトリ 5 ウム87mgを加え2時間還流した後、さらに室温で17時間攪拌した。反応液に酢酸エチル50mlを加え、10%塩化ナトリウム水溶液、5%亜硫酸ナトリウム水溶液各50mlで順次洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥して溶媒を減圧下留去した。残渣をシリカゲルカラム10クロマトグラフィ(クロロホルムー酢酸エチル=5:1~酢酸エチル)にて精製し、標題化合物175mg(50%)を白色粉末として得た。

[α]_D = -82.6° (c = 0.12, MeOH) NMR (CDCl₃): δ = 0.80 ~ 0.96 (24 H, 15 m, δ = CH₃(Leu)), 1.02 (3 H, t, J=1.4, β - CH₃(Lac)), 1.38 (3 H, m, β - CH₃(Lac)), 1.50 ~ 1.83 (12 H, m, β - CH₂, γ - CH (Leu)), 2.73 ~ 3.01 (12 H, m, NMe), 3.02 ~ 3.09 (4 H, m, β - CH₂(PhLac)), 20 4.45 ~ 5.65 (8 H, m, α - CH), 5.17 (4 H, s, OCH₂(2-picolyloxy)), 6.91, 7.15 (each 4 H, each d, each J = 0.73, aromatic ((2-picolyloxy)PhLac), 7.21 ~ 7.27

(2 H, m, aromatic (2-picolyl)), $7.47 \sim 7.52$

(2 H, m, aromatic(2-Picolyl)), 7.68 \sim 7.77 (2 H, m, aromatic(2-Picolyl)), 8.59 \sim 8.61 (2 H, m, aromatic (2-Picolyl))

MS (FAB) : 1163 (M+1)

実施例43. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(3-(5-isopropyl-1,2,4-oxadiazolyl)-methoxy)PhLac] 2(化合物コード番号: PF1022-345物質)

PF1022H物質 400mgをアセトン8mlに溶解し、炭酸カリウム563mg,ヨウ化ナトリウム611mg 10 および3-Chloromethyl-5-isopropyl-1,2,4-oxadiazole 655mgを加え、40℃で48時間攪拌した。溶媒を留去し、酢酸エチルと水とを加えて分液し、有機層を硫酸マグネシウムで乾燥した後、溶媒を留去した。残渣をシリカゲルクロマトグラフィー引き続き逆相ODSを用い 5分取用液体クロマトグラフィーにて精製し、標題化合物137mg(27.3%)を得た。

 $[\alpha]_{D} = -88.6^{\circ} (c = 0.1, MeOH)$

NMR (CDC1₃): $\delta = 0.81 \sim 1.04$ (24 H, m, $\delta - CH_3$ (MeLeu)), 1.43 (12 H, d, J =

20 7.0, C H $_3$ (isopropyl)), 1.35 \sim 1.75 (18 H, m, β - C H $_3$ (Lac), β - C H $_2$ (MeLeu), γ - C H (MeLeu)), 2.72 \sim 3.08 (16 H, m, N-Me (MeLeu), β - C H $_2$ (PhLac)), 3.26 (2 H, m, C H (isopropyl)), 4.50,5.02 \sim 5.70 (8 H, m, α - H (MeLeu,

Lac, PhLac), 5.11 (4 H, s, OCH₂), 6.91 \sim 6.96 (2 H, m, aromatic), 7.15 \sim 7.19 (7 H, m, aromatic)

MS (FAB) : 1 2 2 9 (M+1)

5 実施例44. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(3-(5-cyclohexyl-1,2,4-oxadiazolyl)-methoxy)PhLac]2(化合物コード番号: PF1022-347物質)

PF1022H物質400mgをアセトン8mlとDMF

4 mlとの混液に溶解し、炭酸カリウム 5 6 3 mg,ヨウ化 10 ナトリウム 6 1 1 mgおよび3-Chloromethyl-5-cyclohexy 1-1,2,4-oxadiazole 8 1 8 mgを加え、 4 0 ℃で 4 8 時間 攪拌した。溶媒を留去し、酢酸エチルと水とを加えて分 液し、有機層を硫酸マグネシウムで乾燥した後、溶媒を 留去した。 残渣をシリカゲルクロマトグラフィー引き続 15 き逆相 O D S を用いる分取用液体クロマトグラフィーに

 $[\alpha]_{D} = -62.7^{\circ} (c = 0.21, MeOH)$

て精製し、標題化合物135mg(25%)を得た。

NMR (CDCl₃): $\delta = 0.91 \sim 1.15$ (24 H, m, $\delta - CH_3$ (MeLeu)), $1.30 \sim 2.25$ (38 H, m,

20 β - C H $_3$ (Lac), β - C H $_2$ (MeLeu), γ - C H (MeLeu), (C H $_2$) $_5$ (cyclohexyl)), 2.50 \sim 3.25 (18 H, m, N - M e (MeLeu), β - C H $_2$ (PhLac), C H (cyclohexyl)), 4.20, 4.50, 5.35 \sim 5.75 (8 H, m, α - C H (MeLeu, Lac, PhLac), 5.12 (4 H, s,

O C H $_2$), 6.95 \sim 7.05 (2 H, m, aromatic), 7.23 \sim 7.27 (7 H, m, aromatic)

MS (FAB) : 1309 (M+1)

実施例45. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac-MeLeu-Lac-5 Meleu-(NH2CO)PhLac] (化合物コード番号: PF102 2-242物質)

(1) H-L-(02N) PhLac-OHの合成

L ー p ー ニトロフェニルアラニン・1 水和物 1 5 . 2 gを水 2 3 0 ml、1, 4 ー ジオキサン 2 3 0 ml、酢酸 10 2 3 0 mlの混液に溶解し、10℃以下にて亜硝酸ナトリウム 4 . 5 8 gの水溶液を 3 0 分毎に 4 回加え、同温で 3 0 分反応させた。 1, 4 ー ジオキサンを減圧下留去した後、氷冷下 1 N 塩酸で p Hを 1 . 0 に調整し、酢酸エチル 5 0 0 mlで抽出した。抽出液を 2 0 %食塩水 5 0 0 mlで 洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した後、溶媒を減圧留去した。

得られた残渣を90%メタノール水150mlに溶解し、 氷冷下2N水酸化ナトリウム水溶液にてpHを12に調整し、室温で1時間攪拌した。反応液を氷冷下1N塩酸 20 にてpHを7.0に調整した後、溶媒を減圧留去した。 残渣を水300mlに溶解し、氷冷下1N塩酸にてpHを 2.0に調整した後、酢酸エチル450mlで抽出した。 抽出液を10%塩化ナトリウム水溶液450mlで洗浄し、 無水硫酸マグネシウムで乾燥した後、溶媒を減圧留去し、 標題化合物の粗生成物 1 0 . 7 g を黄色油状物として得た。これは精製せず、つぎの反応に用いた。

NMR (CD₃OD) : $\delta = 2.99 \sim 3.31$ (2 H, m, $\beta - \text{CH}_2$), 4.39 (1 H, m, $\alpha - \text{CH}$),

7.84 (4 H, d d, J = 1 7.4,9.0, aromatic)
 (2) H-L-(0₂N) PhLac-OMeの合成

H-L-(0₂N) Ph Lac-OH 1 O . 7 g を、メタノール 2 1 5 ml に溶解し、氷冷下にて塩化チオニル 7 . 4 mlを加え室温 で 4 5 分反応させた。反応液を氷冷下にて 2 N 水酸化ナ

- 10 トリウム水溶液でpH7.0に調整した後、溶媒を減圧下留去した。残渣を酢酸エチル450mlに溶解し、水450mlで2回洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィ(トルエン-酢酸エチル=6:1(v/v))
- 15 にて精製し、標題化合物 9 . 5 9 g (p ーニトロフェニルアラニンより

64.2%) を白色結晶として得た。

 $[\alpha]_{D} = -6.79$ (c 0.22, MeOH)

NMR (CDCl₃): $\delta = 2.97(1 \text{ H}, \text{ d}, \text{ J} = 0.5,$

20 OH), 3.16(2H, ddd, J = 0.4, 0.7, 1.4, 4.9, $\beta - CH_2$), 3.80(3H, s, COOMe), 4.49(1H, dt, J = 0.5, 0.7, $\alpha - CH$), 7.77(4H, dd, J = 0.8, 20.4, aromatic)

(3) H-L-(H₂N)PhLac-OMeの合成

H-L-(02N) PhLac-OMe 9.59gを、窒素雰囲気下メタノール 192mlに溶解し、10%パラジウム/炭素960mgと酢酸0.2mlとを加え、5時間常圧にて水素還元した。触媒を濾去し、溶媒を減圧留去して標題化合物の粗生成物8.37gを白色結晶として得た。これは精製せず、次の反応に用いた。

NMR (CDCl₃): $\delta = 2.93$ (2H, ddd, J = 0.6, 0.7, 1.4, 3.9, $\beta - CH_2$), 3.27

(2H, bs, NH₂), 3.74 (3H, s, COOM e), 4.37 (1H, dd, J = 0.4, 0.6, $\alpha - CH$), 6.79 (4H, dd, J = 0.8, 10.0, aromatic)

(4) H-L-(NC)PhLac-OMeの合成

15 H-L-(H₂N)PhLac-OMe 8 . 3 O g を 1 N 塩酸 8 3 mlに溶解し、氷冷下にて亜硝酸ナトリウム 3 . 4 2 g の水溶液を滴下し、3 O 分間反応させてジアゾニウム塩化した後、1 O % 炭酸カリウム水溶液で p H 6 . 5 に調整した。一方、塩化第一銅 8 . 8 6 g を水 3 5 mlに懸濁させ、氷冷20 下シアン化カリウム 1 1 . 3 6 g の水溶液を滴下し、3時間反応させた。得られたシアン化銅水溶液に、先のジアゾニウム塩溶液を加え、さらに酢酸エチル 8 3 mlを加えて室温にて 2 時間反応させた。

反応液から不溶物を濾去し、酢酸エチル200mlを加

10

えて分液した。有機層を水400mlで洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥して溶媒を減圧留去した。 残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィ (トルエンー酢酸エチル=3:1(v/v)) にて精製し、標題化合物4.53g(50.0%)を黄色油状物として得た。

NMR (CDCl₃): $\delta = 2.91$ (1H, d, J=0.5, OH), 3.10 (2H, ddd, J=0.4, 0.7, 1.4, 5.0, $\beta - CH_2$), 3.79 (3H, s, COOMe), 4.47 (1H, dt, J=0.7, 0.5, $\alpha - CH$), 7.47 (4H, dd, J=0.8, 6.6, aromatic)

(5) H-L-(NH₂CO)PhLac-OMeの合成

H-L-(NC)PhLac-OMe 4.25gをメタノール42.5mlに溶解し、氷冷下にて30%過酸化水素水7.05mlと15トリエチルアミン4.33mlとを加え同温で2時間反応させた。さらに30%過酸化水素水4.7mlを3時間毎に2回加え、18時間反応させた。反応液を1N塩酸でpH6.9に調整し、溶媒を減圧留去して標題化合物の粗生成物を白色結晶として得た。これは精製することな20く、次の反応に用いた。

NMR (CDCl₃): $\delta = 3.04$ (2H, ddd, J = 0.5, 0.8, 1.4, 4.3, $\beta - CH_2$), 3.69 (3H, s, COOMe), 4.40 (1H, dd, J= 0.5, 0.8, $\alpha - CH$), 7.56 (4H, dd, J=

- 0.8, 12.4, aromatic)
- (6) H-L-(NH₂CO)PhLac-OHの合成

H-L-(NH₂CO)PhLac-OMe 4.63gをアセトン93mlと 水46mlとの混液に溶解し、氷冷下にて1N水酸化ナト リウム31mlを加え同温で1.5時間反応させた。 反応 液を1N塩酸でpH7に調整し、溶媒を減圧留去して標 題化合物の粗生成物を白色結晶として得た。 これは精製 することなく、次の反応に用いた。

- (7) H-L-(NH₂CO)PhLac-OBnの合成
- H-L-(NH₂CO)PhLac-OH 4.34gをDMSO90mlに溶解し、臭化ベンジル4.9mlと炭酸カリウム8.6gとを加え40℃にて3時間反応させた後、さらに臭化ベンジル2.5mlと炭酸カリウム4.3gとを加え40℃で1時間反応させた。
- 反応液に酢酸エチル400mlを加え、水400mlで洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥後溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィ(クロコホルムーメタノール 20:1(v/v))にて精製し、標題化合物6.26g(H-L-(NC)PhLac-OMeより99%)
 を白色結晶として得た。

[α] $_{D}$ = - 1 9 . 1 ° (c = 0 . 2 1 , M e O H) N M R (C D $_{3}$ O D) : δ = 3 . 0 4 (2 H, d d d, J = 0 . 5 , 0 . 7 , 1 . 4 , 2 , β - C H $_{2}$) , 4 . 4 4 (1 H, d d, J = 0 . 6 , 0 . 8 , α - C H) , 5 . 1 1

- (2 H, s, COO<u>CH₂</u>Ph), 7.25~7.33 (7 H, m, aromatic), 7.74 (2 H, d, J = 0.8, aromatic)
 - (8) Boc-MeLeu-(NH₂CO)PhLac-OBnの合成
- 5 H-(NH2CO)PhLac-OBn 490 mgをTHF12.3 mlに溶解し、氷冷下にてBoc-MeLeu-OH442 mgとトリフェニルホスフィン515 mgを加えた後DEAD0.31 mlを滴下し室温にて1時間反応させた。溶媒を減圧留去し、残渣を酢酸エチル50 mlに溶解した後、水、5%硫酸水素10 カリウム水溶液、7%炭酸水素ナトリウム水溶液、20%食塩水各50 mlで順次洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥後溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィ(クロロホルムー酢酸エチル=5:1(v/v))にて精製し標題化合物594 mg(68.8%)を15 白色結晶として得た。

C H $_3$ (MeLeu)), 1 . 4 1, 1 . 4 8 (9 H, 2 s, Boc), 1 . 4 8 \sim 1 . 5 7 (2 H, m, β - C H $_2$ (MeLeu)), 2 . 5 9 (3 H, s, N M e (MeLeu)), 3 . 1 9 \sim 3 . 2 6 20 (2 H, m, β - C H $_2$ (PhLac)), 4 . 0 8 \sim 4 . 1 8 (1 H, m, α - C H (MeLeu)), 5 . 1 1 (2 H, m, C O O C H $_2$ Ph), 5 . 3 4 (1 H, m, α - C H (PhLac)), 7 . 2 5 \sim 7 . 3 6 (7 H, m, aromatic), 7 . 7 9 (2 H,

d, J = 0.7, aromatic)

NMR (CD₃OD) : $\delta = 0.89$ (6 H, m, $\delta =$

ID: -WO

(9) H-MeLeu-(NH2CO)PhLac-OBnの合成

Boc-MeLeu-(NH2CO)PhLac-OBn 5 3 5 mgを氷冷したトリフルオロ酢酸 5 . 3 5 mlに溶解し氷冷下で 3 時間反応させた。溶媒を減圧留去し、さらにトルエンにて残留するトリフルオロ酢酸を共沸除去した。残渣を酢酸エチル5 0 mlに溶解し、7%炭酸水素ナトリウム水溶液、2 0%食塩水各 5 0 mlで順次洗浄した。無水硫酸マグネシウムで乾燥後溶媒を減圧留去して標題化合物の粗生成物3 8 7 mg (8 9 . 8 %)を油状物として得た。これは精製することなく、次の反応に用いた。

NMR (CD₃OD) : $\delta = 0.74$ (6 H, s × 2, 6 H, $\delta - C$ H₃ (MeLeu)), 1.33 (2 H, m, $\beta - C$ H₂ (MeLeu)), 2.14 (3 H, s, NMe), 3.12 \sim 3.20 (2 H, m, $\beta - C$ H₂ (PhLac)), 3.30 \sim

- 15 3.67 (1 H, m, 1 H, α C H (MeLeu)), 5.16 (2 H, s, COO C H₂Ph), 5.37 (1 H, dd, J = 0.4, 1.0, α C H (PhLac)), 7.29 ~ 7.35 (7 H, m, aromatic), 7.82 (2 H, d, J = 0.8, aromatic)
- 20 (10) Boc-MeLeu-Lac-MeLeu-(NH2CO)PhLac-OBnの合成Boc-MeLeu-Lac-OH2.64gを塩化メチレン53mlに溶解し、H-MeLeu-(NH2CO)PhLac-OBn3.42gを加え氷冷下にてジイソプロピルエチルアミン3.6mlとN, Nービス (2-オキソー3-オキサゾリジニル)ホスフィン

酸クロリド(BOP-Cl) 2.65gを加え同温で24時間反応させた。溶媒を留去し残渣を酢酸エチル200mlに溶解し、5%硫酸水素カリウム水溶液、20%食塩水各200mlで順次洗浄し無水硫酸マグネシウムで乾燥後溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィ(クロロホルムーメタノール=30:1(v/v))にて精製し標題化合物55.18g(89.1%)を白色粉末として得た。

 $[\alpha]_{D} = -28.7^{\circ} (c = 0.21, MeOH)$

- 10 NMR (CDCl₃): $\delta = 0.83 \sim 0.93$ (12H, m, δCH_3 (MeLeu)), $0.83 \sim 1.47$ (12H, m, Boc, βCH_3 (Lac)), $1.60 \sim 1.77$ (4H, m, βCH_2 (MeLeu)), 2.82, 2.85 (each 3H, each s, NMe), 3.20 (d, 2H, J = 0.6,
- 15 β C H ₂ (PhLac)), 4 . 3 0 ~ 5 . 3 7 (m, 6 H, α C H (MeLeu, Lac, PhLac), C O O C H ₂ P h), 7 . 1 8 \sim 7 . 3 8 (7 H, m, aromatic), 7 . 7 2 (2 H, d, J = 0 . 8, aromatic)
 - (11) H-MeLeu-Lac-MeLeu-(NH2CO)PhLac-OBnの合成
- Boc-MeLeu-Lac-MeLeu-(NH2CO)PhLac-OBn 3.1 gを塩化メチレン15.5 mlに溶解し氷冷したトリフルオロ酢酸9.3 mlを加え室温で30分反応させた。溶媒及びトリフルオロ酢酸を減圧留去し、さらにトルエンにて残留するTFAを共沸除去した。残渣を酢酸エチル200 ml

に溶解し、7%炭酸水素ナトリウム水溶液、20%食塩水各200mlで順次洗浄後無水硫酸ナグネシウムで乾燥して、溶媒を減圧留去し標題化合物の粗生成物2.62g(97.9%)を油状物として得た。これは精製することなく、次の反応に用いた。

(12) Boc-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-(NH2CO)PhLac-OBnの合成

Boc-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac-OH 1.07gとH-MeLeu-Lac-MeLeu-(NH2CO)PhLac-OBn 1.06gを塩化メチレン1020mlに溶解し、氷冷下にてジイソプロピルエチルアミン0.6mlとBOP-C10.52gを加え同温で2時間反応させた。溶媒を減圧下留去し残渣を酢酸エチル100mlに溶解し、20%食塩水100mlで洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥して溶媒を減圧留去した。残15渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィ(クロロホルムーメタノール=40:1(v/v))にて精製し標題化合物1.68g(82.2%)を白色粉末として得た。
[α]n=-39.5°(c=0.11,MeOH)

NMR (CDCl₃): $\delta = 0.78 \sim 0.97$ (2 4 H, 20 m, $\delta - CH_3$ (MeLeu)), 1.43 (9 H, s, 9 H, Boc), 1.14 \sim 1.73 (8 H, m, $\beta - CH_2$ (MeLeu)), 2.68, 2.79, 2.83, 2.88 (each s, each 3 H, NMe), 2.76 \sim 3.74 (4 H, m, $\beta - CH_2$ (PhLac)), 4.76 \sim 5.60 (10 H, m, $\alpha - CH_2$

(MeLeu, Lac, PhLac), COOCH₂Ph),7.21~7.76 (14H, m, aromatic)

(13) H-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-(NH₂CO)PhLac-OBnの合成

- Boc-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-(NH2CO)PhLac-OBn 1.6 gを塩化メチレン 8.0 mlに溶解し氷冷下トリフルオロ酢酸 4.8 mlを加え室温で 3.0 分反応させた。溶媒及びTFAを減圧留去し、さらにトルエンにて残留するトリフルオロ酢酸を共沸除去した。残渣を
- 10 酢酸エチル 1 5 0 mlに溶解し、7% 炭酸水素ナトリウム水溶液、20% 食塩水各 1 5 0 mlで順次洗浄後無水硫酸マグネシウムで乾燥して、溶媒を減圧下留去し標題化合物の粗生成物 1 . 5 9 g (100%) を油状物として得た。これは精製することなく、次の反応に用いた。
- NMR (CDCl₃): $\delta = 0.80 \sim 0.98$ (24 H, m, $\delta = C$ H₃ (MeLeu)), 1.34 \sim 1.53 (6 H, s, CH₃ (Lac)), 1.14 \sim 2.05 (8 H, m, βC H₂ (MeLeu)), 2.41, 2.73, 2.87, 2.95 (each 4 H, each s, NMe), 2.61 \sim 3.34 (4 H, m,
- 20 β C H₂(PhLac)), 5.05 ~ 5.47 (10 H, m, α
 C H (MeLeu, Lac, PhLac), C O O C H₂P h), 7.22
 ~ 7.38 (12 H, m, aromatic), 7.73 (2 H, d, J = 0.8, aromatic)
 - (14) H-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-

(NH2CO) Phlac-OHの合成

H-MeLeu-Lac-MeLeu-Phlac-MeLeu-Lac-MeLeu-(NH2CO)
Phlac-OBn 1.46gをメタノール3Omlに溶解し、窒素雰囲気下1O%パラジウム活性炭146mgと酢酸

5 0.1 mlとを加え常圧にて1時間水素還元した。 触媒を 濾去し溶媒を減圧下留去して標題化合物 1.2 5 g (93.0%) を油状物として得た。 これは精製するこ となく、次の反応に用いた。

NMR (CDC1₃) : $\delta = 0.86 \sim 1.02$ (27 H,

- 10 m, β C H $_3$ (Lac), δ C H $_3$ (MeLeu), 1 . 2 9 \sim 1 . 7 2 (1 1 H, m, β C H $_3$ (Lac), β C H $_2$ (MeLeu)), 2 . 4 0 \sim 2 . 5 2 (3 H, NMe), 2 . 7 7 \sim 3 . 2 1 (1 3 H, m, NMe, β C H $_2$ (PhLac)), 5 . 0 2 \sim 5 . 5 1 (8 H, m, α C H (MeLeu,
- 15 LacPhlac)), 7.21~7.78(9H, m, aromatic) (15) Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-Phlac-MeLeu-Lac-Meleu-(NH2CO)Phlac] (化合物コード番号: PF102 2-242物質)の合成

H-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-(NH2CO)

20 PhLac-OH 1.2 4 gをTHF174mlに溶解し、1-ヒドロキシベンゾトリアゾール 0.8 3 g、 Nーメチルモルホリン 0.5 4 mlを加え攪拌した。これに塩化リチウム 0.5 2 g、塩化ナトリウム 0.7 2 g、塩化カリウム 0.9 2 g、塩化セシウム 2.0 7 g、1-(3-ジメ

チルアミノプロピル) - 3 - エチルカルボジイミド・塩酸塩 2 . 3 5 g、 T H F 1 1 2 0 ml、 D M F 3 2 0 mlの混合物を加え、 室温で 1 8 時間反応させた。

反応液から溶媒を減圧留去し残渣を酢酸エチル120 5 mlに溶解し、5%硫酸水素カリウム水溶液、7%炭酸水素ナトリウム水溶液、20%食塩水各120mlで順次洗浄後無水硫酸マグネシウムで乾燥して溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィ(酢酸エチル)にて精製し、標題化合物0.77g(63.3%) 10 を白色粉末として得た。

[α] $_{D}$ = -78.4° (c = 0.14, M e O H) NMR (CDCl₃) : δ = $0.69 \sim 1.04$ (27 H, m, β - CH₃(Lac), δ - CH₃(MeLeu)), 1.23 \sim 1. 41 (3 H, m, CH₃(Lac)), 1.44 \sim 1.84 (8 H,

- 15 m, β C H ₂ (MeLeu)), 2.62 ~ 3.08 (12 H, m, NM e), 3.10 ~ 3.24 (4 H, m, β C H ₂ (PhLac)), 4.45 ~ 5.79 (8 H, m, α C H (MeLeu, Lac, PhLac)), 7.25 ~ 7.34 (7 H, m, aromatic), 7.79 (2 H, d, J = 0.8, aromatic)
- 20 実施例 4 6 . Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(NH2CO)PhLac]。 (化合物コード番号:PF1022-247物質)
 - (1) Boc-MeLeu-Lac-MeLeu-(NH₂CO)PhLac-OHの合成

Boc-MeLeu-Lac-MeLeu-(NH2CO)PhLac-OBn 1.8 g を メタノール 3 6 mlに溶解し、窒素雰囲気下 1 0 %パラジ

ウム活性炭 1.18gと酢酸 0.1 mlを加え、 2.5 時間常圧にて水素還元した。 触媒を濾去し、溶媒を減圧留去して標題化合物の粗生成物 1.53g(99.1%)を油状物として得た。 これは精製することなく、 次の反応に用いた。

(2) Boc-MeLeu-Lac-MeLeu-(NH₂CO)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-(NH₂CO)PhLac-OBnの合成

Boc-MeLeu-Lac-MeLeu-(NH2CO)PhLac-OH1.56gと
MeLeu-Lac-MeLeu-(NH2CO)PhLac-OBn1.53gを塩化メ
10 チレン31mlに溶解し、氷冷下にてジイソプロピルエチルアミン 0.85mlとBOP-Cl 0.96gを加え同温で6時間反応させた。

反応液から溶媒を減圧下留去し、酢酸エチル200ml に溶解し、5%硫酸水素カリウム水溶液、7%炭酸水素 15 ナトリウム水溶液、20% 塩化ナトリウム水溶液 各 200mlで洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し溶媒 を減圧留去した。

残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィ(クロロホルム-メタノール=30:1(v/v)) にて精製し、標題

20 化合物 1.92g(63.1%)を白色粉末として得た。
[α]_D=-37.9°(c=0.10, MeOH)

NMR(CDC1₃):δ=0.70~0.85(24H, m, β-CH₃(Lac), δ-CH₃(MeLeu)), 1.18~

1.86(11H, m, β-CH₃(Lac), β-CH₂

(Meleu)), 2.68 \sim 3.15 (16H, m, NMe, β - CH₂(PhLac)), 5.03 \sim 5.32 (10H, m, α - CH (Meleu, Lac, PhLac), COOCH₂), 7.13 \sim 7.70 (13H, m, aromatic)

5 (3) H-MeLeu-Lac-MeLeu-(NH₂CO)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-(NH₂CO)PhLac-OBnの合成

Boc-MeLeu-Lac-MeLeu-(NH2CO)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-(NH2CO)PhLac-OBn 1.8 gを塩化メチレン9 mlに溶解し、氷冷したTFA5.4 mlを加え室温で1時間反10 応させた。溶媒及びトリフルオロ酢酸を減圧留去し、さらにトルエンにて残留するトリフルオロ酢酸を共沸除去した。残渣を酢酸エチル200 mlに溶解し、7%炭酸水素ナトリウム水溶液、20%食塩水各200 mlで順次洗浄した後、無水硫酸ナグネシウムで乾燥し、溶媒を減圧15 留去して、標題化合物の粗生成物1.64g(99%)を油状物として得た。これを精製することなく、次の反応に用いた。

- (4) H-MeLeu-Lac-MeLeu-(NH₂CO)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-(NH₂CO)PhLac-OHの合成
- 20 H-MeLeu-Lac-MeLeu-(NH2CO)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-(NH2CO)PhLac-OBn 1.63gをメタノール33mlに溶解し、窒素雰囲気下10%パラジウム活性炭163mgと酢酸 0.2mlを加え、常圧にて2.5時間水素還元した。触媒を濾去し、溶媒を減圧留去して、標題化合物の粗生

成物 1.44g (95.9%) を油状物として得た。これを精製することなく、次の反応に用いた。

(5) Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(NH₂CO)PhLac]₂ (化合物 コード番号: PF1022-247物質)の合成

H-MeLeu-Lac-MeLeu-(NH2CO)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-(NH2CO)PhLac-OH4 4 g を T H F 2 O 2 mlに溶解し、 1 ーヒドロキシベングトリアゾール O . 9 2 g、 N ーメチルモルホリン O . 6 mlを加え攪拌した。 これに、塩化リチウム O . 5 8 g、塩化ナトリウム O . 8 O g、塩化カ U ウム 1 . O 2 g、塩化セシウム 2 . 3 O g、 1 ー (3 ージメチルアミノプロピル) ー 3 ーエチルカルボジイミド・塩酸塩 2 . 6 2 g、 T H F 1 . 3 1、 D M F 3 7 5 mlの混合物を加え、室温で 1 6 時間反応させた。

反応液から溶媒を減圧下留去した後、残渣を酢酸エチル15 ル150mlに溶解し、5%硫酸水素カリウム水溶液、7%炭酸水素ナトリウム水溶液、20%食塩水各150mlで順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥して溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィ(クロロホルムーメタノール=10/1)にて精製し、20 標題化合物0.93g(65.4%)を白色粉末として得た。

[α]_D= -75.4° (c = 0.11, MeOH) NMR (CDCl₃) : δ = 0.56~1.04 (27H, m, β - CH₃(Lac), δ - CH₃(MeLeu)), 1.41 (3H, m, β - C H₃(Lac)), 1.25 ~ 1.80 (8 H, m, β - C H₂(MeLeu)), 2.79, 2.82, 2.86, 3.07 (12 H, each s, NMe), 3.12 ~ 3.27 (4 H, m, β . - C H₂(PhLac)), 4.45 ~ 5.71 (8 H, 5 m, α - C H (MeLeu, Lac, PhLac)), 5.91, 6.31 (each 1 H, each bs, C O N H₂)), 7.30 ~ 7.81 (8 H, m, aromatic)

実施例47. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(HOCO)Lac]2(化合物コード番号: PF1022-030物質) およびCyclo[MeLeu-10 Lac-MeLeu-(HOCO)Lac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac](化合物コード番号: PF1022-031物質)

(1) PF1022物質4.0g、オルト過ヨウ素酸
9.15gを四塩化炭素8ml、アセトニトリル8mlおよび水12mlの混液中、撹拌しながら三塩化ルテニウムn
15 水和物11.4mgを加えた。室温で2時間撹拌後、オルト過ヨウ素酸9.10gを加え、さらに2.5時間後オルト過ヨウ素酸9.12gを加え、室温で一夜撹拌した。 氷冷下、ジエチルエーテル5mlを加え、50分撹拌した後、クロロホルム30mlと水とを30mlを加え、有機層20を分離した。さらに水層をクロロホルム30mlで抽出し、先の有機層と合併し、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム-メタノール=20:1~8:

1) に よ り 精 製 し 、 両 方 の 標 題 化 合 物 の 混 合 物 2 . 8 5

gを得た。

- (2) 次の実施例 4 8 に記載の化合物 P F 1 0 2 2 0 4 5 物質 0 . 9 5 g を塩化メチレン 3 mlに溶解し、少量の水とトリフルオロ酢酸 3 mlとを加え、室温で 3 . 5 時間撹拌した。反応液を減圧濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:酢酸エチル=1 0 : 1 次いでクロロホルム:メタノール=1 0 : 1)により精製し、標題化合物(P F 1 0 2 2 0 3 0 物質)6 1 7 mgを白色粉末として得た。
- 10 また、次の実施例48に記載のPF1022-046 物質5.11gをメタノール100mlに溶解し、10% パラジウム・カーボン248mgを加え、水素雰囲気下 24時間撹拌した。 触媒を濾去し、濾液を減圧濃縮して 得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (クロロホルム:メタノール=50:1~10:1)に より精製し、標題化合物(PF1022-031物質) 4.08gを白色粉末として得た。

PF1022-030物質:

MS(FAB):885(M)

20 PF1022-031物質:

[α] $_{D}$ = - 7 0 . 0 $^{\circ}$ (c = 0 . 1 1 , M e O H) ' $_{I}$ H - N M R (C D C 1 $_{3}$) : δ = 0 . 7 8 \sim 1 . 1 0 (2 7 H , m) , 1 . 1 2 \sim 1 . 9 2 (1 5 H , m) , 2 . 3 \sim 3 . 3 (1 8 H , m) , 4 . 4 4 \sim 4 . 7 6 (1 H , m) , 5 . 0 2

15

 $\sim 5.96 (7 \text{ H,m})$, $7.2 \sim 7.36 (5 \text{ H,m})$ MS (FAB+) 917 (M⁺)

実施例48. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-((C₆H₅)₂CHOCO) Lac]₂ (化合物コード番号: PF1022-045物質) および

5 Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-((C₆H₅)₂CHOCO)Lac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号: PF1022-046物質)

上記の実施例47に記載の混合物2.85gを酢酸エ

チル30mlに溶解し、ジフェニルジアゾメタン1.52gの酢酸エチル溶液(15ml)を45分間かけて滴下した。室温で一夜撹拌した後、酢酸1.0mlを加え、6時間撹拌した。反応液を飽和重曹水50ml、10%硫酸水素カリウム溶液50ml、飽和食塩水50mlで順次洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチルーnーヘキサン=1:3~1:2)により精製し、

両方の標題化合物をそれぞれ白色粉末として 1 . 6 4 g

PF1022-045物質:

および O . 2 3 g 得 た。

 $[\alpha]_{D} = -56.4^{\circ} (c = 0.11, MeOH)$

 1 H - N M R (C D $_{3}$ O D , K S C N 添加) : $\delta = 0.74$ ~ 1.0 (2 4 H , m) , $1.22\sim 2.0$ (1 8 H , m) , 2.86 (6 H , s) , 3.09 (6 H , s) , $2.86\sim 3.20$ (4 H , m) , $5.25\sim 5.77$ (8 H , m) , 6.94 (2 H , s) , $7.23\sim 7.45$ (2 0 H , m)

MS (FD) : 1 2 1 7 (M+1)

PF1022-046物質:

 $[\alpha]_{D} = -74.1^{\circ} (c = 0.11, MeOH)$

 $^{1}H - NMR (CDCl_{3}) : \delta = 0.7 \sim 1.1 (2.7 H,$

5 m), 1.2 ~ 2.0 (15 H, m), 2.68 ~ 3.26 (16 H, m), 4.36 ~ 4.52 (1 H, m), 4.96 ~ 5.94 (7 H, m), 6.81 ~ 6.90 (1 H, m), 7.16 ~ 7.40 (15 H, m)

MS (FD) : 1082 (M)

実施例49. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(CH3CO)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac]およびCyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(CH3CO)PhLac-MeLeu-(CH3CO)PhLac](化合物コード番号: PF1022-049物質およびPF1022-048物質)

窒素気流下、塩化アルミニウム 5 · 0 2 gを氷冷した 塩化アセチル 3 · 5 mlに加えた。これに高攪拌下、PF 1 0 2 2 物質 2 · 0 g の塩化アセチル (5 ml) 溶液を滴下し、3 0 分間加熱環流した。室温まで冷却した後、生じた固体を酢酸エチル 1 0 mlを加えて溶解し、さらに酢酸エチル 1 0 0 mlで稀釈し、濃塩酸 2 mlを含む冷水 8 0 ml、水 8 0 ml、飽和重曹水 5 0 ml (2 回)、飽和食塩水 5 0 mlで順次洗い、無水硫酸ナトリウムで乾燥して、溶媒を減圧濃縮した。

得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (酢酸エチル:ヘキサン=1:1) 次いで逆相 O D S を

用いる分取用HPLC(TFAO.05%を含む75%~70%含水アセトニトリル)により精製し、 両標題化合物をそれぞれ白色粉末として200mg(PF1022—048物質) および190mg(PF1022—048物質) 得た。 また、 PF1022物質を808mg回収した。

PF1022-050物質:

 1 H - N M R (C D C 1 ₃) : $\delta = 0.7 \sim 1.08$ (2.7 H, m), $1.1.8 \sim 1.82$ (1.5 H, m),

10 2.56~3.28 (19H,m),4.46 (1H,m),
5.0~5.76 (7H,m),7.16~7.46 (7H,
m),7.8~7.92 (2H,m)

PF1022-051物質:

15 m), 1 . 1 6 ~ 2 . 0 2 (1 5 H, m), 2 . 5 6 ~ 3 . 2 8 (2 2 H, m), 4 . 4 7 (1 H, m), 5 . 0 ~ 5 . 7 2 (7 H, m), 7 . 2 ~ 7 . 5 (4 H, m), 7 . 3 ~ 7 . 9 5 (4 H, m)

 $^{1}H - NMR (CDCl_{3}) : \delta = 0.7 \sim 1.1 (2.7 H,$

実施例 5 O. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(BrCH2CO)PhLac-20 MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac]

実施例 4 9 で得た Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(CH₃CO)Ph Lac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] 1 0 1 mgをクロロホルム 1 0 mlに溶解し、臭素のクロロホルム 1 . 5 6 M溶液 0 . 0 7 mlと 4 8 % 臭化水素酸を 1 滴加え、 2 5 ℃で 3.5時間撹拌した。そのまま濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル:ヘキサン=1:1)により精製し、標題化合物88.1 mgを得た。 'H-NMR(CDCl3): δ=0.7~1.1 (27H,5 m),1.2~1.8 (15H,m),2.68~3.30 (16H,m),4.40 (2H,s),4.46 (1H,m),5.0~5.74 (7H,m),7.14~7.44 (7H,m),7.84~7.97 (2H,m)

実施例 5 1. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(HCOOCH2CO)PhLac 10 -MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac]

Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(BrCH2CO)PhLac-MeLeu-Lac-

MeLeu-PhLac] 8 8.1 mgをアセトン 8 mlに溶かし、 0.7 M ギ酸ーギ酸ナトリウム緩衝液(pH 4.2) 2 mlを加えて、 6 0 ℃で 9 0 分撹拌した。 室温まで放冷した後、酢酸エチル 5 0 mlで希釈し、 1 0 % 硫酸水素カリウム溶液 3 0 ml、飽和重曹水 3 0 ml、飽和食塩水 3 0 mlで順次洗い、 無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧濃縮し、標題化合物 8 2.5 mgを得た。 これを精製することなく、そのまま次の反応に用いた。

20 'H-NMR (CDCl₃): $\delta = 0.7 \sim 1.06$ (27 H,m), $1.2 \sim 1.8$ (15H,m), $2.68 \sim 3.30$ (16H,m), 4.46 (1H,m), 5.40 (2H,s), $5.0 \sim 5.72$ (7H,m), $7.16 \sim 7.44$ (7H,m), $7.75 \sim 7.90$ (2H,m), 8.28 (1H,s)

実施例 5 2. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(HOCH₂CO)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac]

Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(HCOOCH2CO)PhLac-MeLeu-Lac

-MeLeu-PhLac] 8 2.5 mgをメタノール 9.5 mlに溶解し、 5 2 N - H C l 0.5 mlを加えて、室温で一夜撹拌した。 そのまま溶媒を減圧濃縮し、標題化合物 8 3.1 mgを得た。これを精製することなく、そのまま次の反応に用いた。

 1 H - N M R (C D C $_{13}$) : $\delta = 0.7 \sim 1.06$ (2.7) 10 H, m), 1.15 \sim 1.8 (1.5 H, m),

2.65~3.30 (16H,m),4.46 (1H,m), 4.84 (2H,s),5.0~5.74 (7H,m),7.1 ~7.45 (7H,m),7.75~7.90 (2H,m) 実施例53. Cyclo[Meleu-Lac-Meleu-(HOCO)Phlac-

15 MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号: PF10 22-241物質)

Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(HOCH2CO)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac]をTHF5mlに溶解し、過ョウ素酸ナトリウム174mgと水1滴とを加えて、室温で7時間撹拌した。酢酸エチル50mlで希釈し、2N-塩酸2mlを含む10%食塩水30mlで洗い、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧濃縮した。得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:メタノール=50:1~50:2)により精製し、標題化合物71.1 mg

を白色粉末として得た。

 $^{1}H - NMR (CDCl_{3}) : \delta = 0.7 - 1.1 (27H, m), 1.17 - 1.82 (15H, m), 2.68 - 3.32 (16H, m), 4.48 (1H, m), 5.0 - 5.73$

5 (7 H, m), 7.12 - 7.40(7 H, m), 7.95 - 8.07(2 H, m)

MS (SIMS) : 993 (M+1)

実施例 5 4. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(MorCO)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号: PF10

10 22-244物質)

窒素雰囲気下、Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(HOCO)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] 1 2 1 mgを塩化メチレン 4 mlに溶かし、-15℃でトリエチルアミン 4 0 μ 1 とクロロ炭酸エチル 1 3 μ 1 とを加えて 1 0 分間撹拌した後、

- 15 モルホリン1 2 μ 1 を加え、徐々に室温まで昇温し、3 0 分間撹拌した。 1 0 % 硫酸水素カリウム1 0 mlを加えて、クロロホルム1 5 mlで抽出し、さらに水層をクロロホルム1 0 mlで抽出し、有機層を合併して、無水硫酸ナトリウムで乾燥した後、溶媒を減圧濃縮した。得られ
- 20 た残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルムーメタノール=80:1~20:1)により精製し、標題化合物75.8 mgを白色粉末として得た。

 $[\alpha]_{D} = -83.2^{\circ} (c = 0.03, MeOH)$

 $^{1}H - NMR (CDCl_{3}) \delta = 0.73 \sim 1.06 (27)$

H, m), 1.10 \sim 1.85 (15H, m), 2.65 \sim 3.24 (16H, m), 3.27 \sim 4.0 (8H, bs), 4.47 (1H, m), 5.0 \sim 5.72 (7H, m), 7.16 \sim 7.40 (9H, m)

.5 MS (SIMS) : 1062 (M+1)

実施例 5 5. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-((CH₃)₂NCO)PhLac
-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号: PF 1
0 2 2 - 2 4 3 物質)

実施例 5 3 の Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(HOCO) PhLac10 MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (PF1022-241物質)
1 5 0 mgをTHF 3 mlに溶解し、氷冷下DCC 46.7
mg、HOBt26.5 mg、トリエチルアミン0.046 ml
およびジメチルアミン塩酸塩14.8 mgを加えて2時間
反応させた後、再度それぞれ同量のDCC、HOBt、
15 トリエチルアミン、ジメチルアミン塩酸塩を加えて、
3.5時間反応させた。 さらに、同量のDCC、HOB
t、トリエチルアミン、ジメチルアミン塩酸塩を加えて
1 5時間反応させた。

反応液より不溶物を濾去した後、溶媒を減圧留去した。

20 残渣を酢酸エチル20mlに溶解し、5%硫酸水素カリウム水溶液、7%炭酸水素ナトリウム水溶液、20%塩化ナトリウム水溶液各20mlで順次洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥して溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィ(酢酸エチル)にて精

製し、標題化合物 1 1 7 mg (76.6%) を白色粉末をして得た。

 $[\alpha]_{D} = -87.4^{\circ} (c = 0.10, MeOH)$

NMR (CDCl₃): $\delta = 0.80 \sim 1.05$ (27H,

- 5 m, δ C H 3 (MeLeu), β C H 3 (Lac)), 1.25 ~ 1.42 (3 H, m, δ C H 3 (Lac)), 1.48 ~ 1.68 (12 H, m, β C H 2, γ C H (MeLeu)), 2.73 ~ 3.19 (22 H, m, NM e (MeLeu), Me 2NCO, β C H 2 (PhLac, (CH3) 2NCO) PhLac), 4.48 ~ 5.68
- 10 (8 H, m, α C H), 7.24 \sim 7.39 (9 H, m, aromatic)

MS (SIMS) : 1020 (M+1)

実施例 5 6. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-((CH3)2NCH2CH20CO)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号

15 : PF1022-245物質)

Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(HOCO)PhLac MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (PF1022-241物質)183mgをTHF3.7mlに溶解し、氷冷下DCC57mg、

HOBt33mg、トリエチルアミン 0.031ml、ジメ

20 チルアミノエタノール 0.0 2 2 mlを加え 4 時間反応させた後、 D C C 1 9 mg、 H O B t 1 2 mg、 トリエチルアミン 0.0 1 3 ml、ジメチアミノエタノール 0.0 1 mlを追加して 1 8 時間反応させた。 さらに同量の D C C、

HOBt、トリエチルアミン、ジメチルアミノエタノー

ルを追加して15時間反応させた。

反応液より不溶物を濾去し、溶媒を減圧留去した。得られた残渣を酢酸エチル20mlに溶解し、5%硫酸水素カリウム水溶液、7%炭酸水素ナトリウム水溶液、20%塩化ナトリウム水溶液各20mlで順次洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥して、溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィ(クロロホルムーメタノール=15:1)にて精製し、標題化合物131mg(66.9%)を白色粉末をして得た。

 $[\alpha]_{0} = -89.3^{\circ} (c = 0.10, MeOH)$ 10 NMR (CDCl₃) : $\delta = 0.80 \sim 1.05$ (27 H, m, $\delta - C H_3$ (Meleu), $\beta - C H_3$ (lac)), 1.25 ~ 1.41(3 H, m, β -C H₃(Lac)), 1.42 ~ 1.75 $(1 2 H, m, \beta - C H_2, \gamma - C H (MeLeu)), 2.34$ 15 (6 H, s, NMe₂((CH₃)₂NCH₂CH₂OCO)) $2.69 \sim 2.83 (12H, m, NMe (MeLeu)),$ $3.01 \sim 3.20 (6 H, m, \beta - C H_2(PhLac, (CH_3)_2)$ NCH₂CH₂OCO) PhLac), C H₂((C H₃)₂N C H₂C H₂O C O)), 4.41 (2 H, t, = 0.5, C H₂((C H₃)₂N 20 $C H_2 C H_2 O C O)), 4.47 \sim 5.68 (8 H, m, \alpha)$ - C H (Lac)), $7.25 \sim 7.34$ (7 H, m, PhLac, $(CH_3)_2NCH_2CH_2OCO)$ PhLac), 7.97 (2 H, m, $(CH_3)_2N$ CH₂CH₂OCO) PhLac)

MS (FAB) : 1064 (M+1)

実施例 5 7. Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(MorCH2CH2OCO)
PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号:
PF1022-246物質)

Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(HOCO)PhLac-MeLeu-Lac-

5 MeLeu-PhLac] (PF1022-241物質) 207.5 mgをTHF4mlに溶解し、氷冷下DCC62mg、HOBt35mg、トリエチルアミン0.034ml、モルホリノエタノール0.029mlを加えて16時間反応させた後、さらにDCC21mg、HOBt14mg、トリエチルアミン0.008ml、モルホリノエタノール0.007mlを追

加して、18時間反応させた。

- 反応液より不溶物を濾去し、溶媒を減圧留去して得られた残渣を酢酸エチル20mlに溶解し、5%硫酸水素カリウム水溶液、7%炭酸水素ナトリウム水溶液、20%15塩化ナトリウム水溶液各20mlで順次洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥して、溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィ(クロロホルムーメタノール、30:1)にて精製し、標題化合物115mg(49.8%)を白色粉末をして得た。
- 20 [α]_D= -1 0 5 ° (c = 0.1 1, M e O H) NMR (CDCl₃) : δ = 0.80 ~ 1.06 (27 H, m, δ - CH₃ (MeLeu), β - CH₃ (Lac)), 1.38 ~ 1.43(3 H, m, β - CH₃ (Lac)), 1.53 ~ 1.91 (12 H, m, β - CH₂, γ - CH (MeLeu)), 2.59

(4 H, t, J=0.4, Mor), 2.76~2.85 (12 H, m, NMe (Meleu)), 3.03~3.38 (6 H, m, β - C H₂(PhLac, (CH₃)₂NCH₂CH₂OCO)PhLac),

C H 2 (Mor C H 2 C H 2 O C O)), 3.73 (4 H, m, J $5 = 0.4, \text{ Mor}), 5.09 \sim 5.71 (8 \text{ H, m, } \alpha - \text{C H})$ (Lac)), 7.28 (5 H, m, aromatic (PhLac) 7.34, 7.99 (each 2 H, each m, (Mor CH 2 CH 2 O C O) PhLac),MS (FAB): 1106 (M+1)

Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(BrCH2CO)PhLac]2 0.96gをアセトン80mlに溶解し、0.7Nギ酸ーギ酸ナトリ20ウム緩衝液(pH4.2)20mlを加えて、60℃で75分間撹拌した。アセトンを減圧下溜去した後、10%食塩水50mlと2N-塩酸2mlとを加え、クロロホルム60mlで2回抽出した。2)有機層を合併し、無水硫酸ナトリウムで乾燥した後、溶媒を減圧濃縮して、標題化

実施例59. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(HCOOCH2CO)PhLac]2

合物 0.9 0 g を得た。

実施例 6 O. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(HOCH2CO)PhLac]2
Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(HCOOCH2CO)PhLac]2 O.9 O
gをメタノール 9 5 mlに溶かし、2 N - H C l 5 mlを
加え、30℃で2時間撹拌した。そのまま溶媒を減圧濃縮して、標題化合物 0.9 O g を得た。

実施例 6 1. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(HOCO)PhLac]₂
Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(HOCH₂CO)PhLac]₂ 0.9 0
gをTHF 9 0 mlに溶解し、過ヨウ素酸ナトリウム

 10 4.15gと水10mlとを加えて、室温で一夜撹拌した。 THFを留去し、2N-塩酸5mlを含む10%食塩水 100mlを加えて、クロロホルムで2回(100ml、 50ml)抽出し、有機層を合併して無水硫酸ナトリウム で乾燥した後、溶媒を減圧留去した。 得られた残渣をシ リカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルムーメ タノール=50:1~50:3)により精製し、標題化

'H-NMR(CD₃OD、KSCN添加): δ = 0.86 (6H,d,J=6.7Hz),0.89 (12H,d,J= 20 6.7Hz), 0.94 (6H,d,J=6.7Hz),

合物855mgを白色粉末として得た。

1.18 \sim 1.42 (4 H, m), 1.46 (6 H, d, J = 6.7 Hz), 1.57 (4 H, dd, J = 7.0, 8.2), 1.81 (4 H, dd, J = 6.7, 7.9), 2.92 (6 H, s), 3.06 (6 H, s), 3.16 (2 H, dd, J = 9.0.

- 1 4 . 1), 3 . 2 7 (2 H, d d, J = 5 . 3, 1 4 . 1), 5 . 3 2 ~ 5 . 4 5 (6 H, m), 5 . 6 2 (2 H, d d, J = 5 . 3, 9 . 0), 7 . 4 8 (4 H, d, J = 8 . 2 H z), 8 . 0 0 (4 H, d, J = 8 . 2 H z)
- 5 MS (SIMS): 1060 (M+Na), 1037.
 (M+1)

実施例62. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-((CH3)2NCO)PhLac]2 (化合物コード番号:PF1022-248物質)

Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(HOCO)PhLac]₂ 5 O . 2 mg.

- 10 HOBT 4 2.0 mg、ジメチルアミン塩酸塩 3 6.2 mgおよびトリエチルアミン 0.1 mlをTHF 3 mlに溶解し、DCC 5 3.7 mgを加え、室温で一夜撹拌した。 不溶物を濾去し、濾液を酢酸エチル 2 0 mlで希釈した後、 1 0 %硫酸水素カリウム 1 0 ml、飽和食塩水 1 0 mlで順次洗
- 15 い、無水硫酸ナトリウムで乾燥して、溶媒を減圧濃縮した。得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルムーメタノール=50:1)により精製し、標題化合物52.8 mgを白色粉末として得た。

[α]_D = -85.7° (c = 0.10, MeOH)

20 ${}^{1}H - NMR (CDC1_{3}) : \delta = 0.76 \sim 1.08 (27 H, m), 1.10 \sim 1.84 (15 H, m), 2.72 \sim 3.26 (28 H, m), 4.50 (1 H, m), 5.03 \sim 5.70 (7 H, m), 7.26 \sim 7.44 (8 H, m) MS (FD) : 1091 (M+1)$

20

実施例63. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(MorCO)Phlac]2 (化合物コード番号: PF1022-249物質)

窒素雰囲気下、Cyclo[Meleu-Lac-Meleu-(HOCO)Phlac]? 2 0 3 mgを塩化メチレン 1 0 mlに溶解し、-1 0 ℃でト リエチルアミン 0.1 4 mlとクロロ炭酸エチル 0.0 5 ml とを加え、 5 分間撹拌した。 同温でモルホリン 0.05ml を加え、徐々に室温まで昇温し、2時間撹拌した。

反応液へ10%硫酸水素カリウム20mlを加え、クロ

ロホルム 20mlで抽出し、さらに水層をクロロホルム 20mlで再抽出して有機層を合わせ、無水硫酸ナトリウ 10 ム で 乾 燥 し て 溶 媒 を 減 圧 濃 縮 し た。 得 ら れ た 残 渣 を シ リ カゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルムー酢酸 エチル=4:1~1:1引き続きクロロホルム:メタノ ール=50:1から20:1)により精製し、標題化合 物 1 2 0 mgを 白 色 粉 末 と し て 得 た。

 $[\alpha]_D = -73.0^{\circ} (c = 0.04, MeOH)$ $^{1}H - NMR (CDC1_{3}) : \delta = 0.74 \sim 1.04 (2.7)$ H, m), 1.10 \sim 1.80 (15 H, m), 2.70 \sim 3.23(16H,m), $3.24 \sim 4.0(16H,bs)$, 4.47 (1 H, d d, J = 5.1, 9.5 Hz), 5.0 6 (1 H, q, J = 6.7 Hz), 5.2 ~ 5.68 (6 H, m), 7.18 \sim 7.37 (8 H, m)

MS (FD) : 1075 (M+1)

実施例64. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(MorCH2CH2OCO)Ph

Lac] 2 (化合物コード番号: PF1022-251物質) 窒素雰囲気下、Cyclo [MeLeu-Lac-MeLeu-(HOCO) PhLac] 2 193 mg、HOB t 54.1 mgおよびモルホリノエタノール 0.06 mlを THF5 mlに溶解し、DCC118 mg 5 を加え、室温で一夜撹拌した。不溶物を濾去し、濾液を酢酸エチル20 mlで希釈した後、10%硫酸水素カリウム10 ml、飽和食塩水10 mlで順次洗い、無水硫酸ナトリウムで乾燥して、溶媒を減圧濃縮した。得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム10 ーメタノール=25:1)により精製し、標題化合物210 mgを白色粉末として得た。
[α] σ=-75.6°(c=0.09, MeOH)
'H-NMR(CDCl3): δ=0.70~1.08(27H,

m), 1.16~1.82(15H,m), 2.56 (8H,t,

J = 4.5 H z), 2.65~3.28(20H,m),

3.70 (8H,t,J=4.5 H z), 4.44 (5H,m),

5.06 (1H,q,J=6.7 H z), 5.15~5.74

(6H,m), 7.32(4H,d,J=8.2 H z), 7.96

(4H,d,J=8.2 H z)

20 MS(FD):1263(M+1) 実施例65.Cyclo[MeLeu-(p-Mor)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac-MeLeu-Lac] (化合物コード番号:PF1022-233物質)

Cyclo[MeLeu-(H₂N)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac-

MeLeu-Lac 1.06gをDMF 5mlに溶解し、ブロモエチルエーテル383mg、炭酸カリウム228mgおよびョウ化ナトリウム124mgを加えて、90℃で5時間攪拌下反応させた。反応液を酢酸エチル100mlで希釈し、水100mlで2回洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥した後、溶媒を減圧下留去した。残渣をシリカゲルカラム

- 水100mlで2回抗伊し、無水硫酸ブドッツムで乾燥した後、溶媒を減圧下留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィ(酢酸エチルーヘキサン=1:1(v/v))にて精製し、標題化合物420mg(37%)を白色粉末として得た。
- 10 [α]_D = -75.3° (c = 0.19, CHCl₃) NMR (CDCl₃): δ = 0.80~1.05 (24H, m, δ - CH₃ (MeLeu)), 1.24~1.86 (18H, m, β - CH₃ (Lac), β - CH₂, γ - CH (MeLeu)), 2.64~3.49 (20H, m, N-Me, β - CH₂ ((Mor)PhLac, PhLac), CH₂NCH₂(Mor)), 3.73~3.86 (4H, m, CH₂OCH₂(Mor)), 4.32~5.70 (8H, m, α - CH), 6.81, 7.12 (each 2H, each d, each J=9Hz, aromatic((Mor)PhLac)), 7.27 (5H, m, aromatic(PhLac))
- 20 実施例 6 6. Cyclo[MeLeu-(o-Mor)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-(p-Mor)PhLac-MeLeu-Lac] (化合物コード番号: PF 1 0 2 2 2 8 0 物質) およびCyclo[MeLeu-(o-Mor)PhLac-MeLeu-Lac]2 (化合物コード番号: PF 1 0 2 2 2 8 1 物質)

発煙硝酸100gを-40℃から-50℃に冷却し、-20℃以下に保ちながらPF1022物質20gを徐々に加え、-25℃~-20℃で1時間攪拌下反応させた。 氷水11に反応液を注ぎ入れ、均-の淡黄色粉末になるまで充分攪拌した。これを濾取、乾燥して、そのまま精製することなくメタノール400m1に溶解し、10%パラジウム/炭素2gを加えて、3時間常圧接触還元を行った。

反応液から触媒を濾去し、濾液を濃縮乾固してそのままれます。 ま精製することなく、DMF60m1に溶解し、プロモエチルエーテル8m1、炭酸カリウム8.9gおよびョウ化ナトリウム4.8gを加えて、90℃で3時間攪拌下反応させた。 反応液を酢酸エチル11で希釈し、水11で2回洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥した後、溶媒を15 減圧下留去した。 残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィ(酢酸エチルーヘキサン=2:1(v/v))、 引き続き逆相ODSを用いたオープンカラムクロマトグラフィ(CH₃CN-H₂O=2:1(v/v)) にて精製し、両方の標題化合物310mgと180mgをそれぞれ白色粉末と20 して得た。

PF1022-280物質:

 $[\alpha]_{D} = -104^{\circ} (c = 0.38, CHCl_{3})$

NMR (CDCl₃): $\delta = 0.80 \sim 1.06$ (24 H, m, $\delta - C$ H₃ (MeLeu)), 1.22 ~ 1.81 (18 H,

m, β - C H ₃ (Lac), β - C H ₂, γ - C H (MeLeu)), 2.73 ~ 3.18 (24 H, m, N-Me, β - C H ₂ ((o-Mor)PhLac, (Mor)PhLac), <u>C H ₂ N C H ₂ (Mor)</u>), 3.80 ~ 3.87 (8 H, m, <u>C H ₂ O C H ₂ (Mor)</u>),

5 4.46 \sim 5.72 (8 H, m, α - C H), 6.73 \sim 6.84 (5 H, m, aromatic), 7.12 \sim 7.21 (3 H, m, aromatic)

MS (SIMS): 1119 (M+1)
PF1022-281物質:

- 10 [α] $_{D}$ = -85.9° (c = 0.22, CHCl $_{3}$)

 NMR (CDCl $_{3}$) : δ = 0.78 \sim 1.04 (24H, m, δ CH $_{3}$ (MeLeu)), 1.10 \sim 1.84 (18H, m, β CH $_{3}$ (Lac), β CH $_{2}$, γ CH (MeLeu)), 2.75 \sim 3.27 (24H, m, N-Me, β CH $_{2}$ ((o-Mor)PhLac, (Mor)PhLac), CH $_{2}$ NCH $_{2}$ (Mor)), 3.83 (8H, bs, CH $_{2}$ OCH $_{2}$ (Mor)), 4.32 \sim 6.09 (8H, m, α CH), 7.00 \sim 7.30 (8H, m, aromatic)
- 実施例 6 7. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(p-t-Bu)PhLac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac]およびCyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(p-t-Bu)PhLac]2 (化合物コード番号: PF1022-051物質およびPF1022-050物質)

窒素気流下、 PF1022物質 2.0 gの塩化ピバロ

PF1022-050物質:

- 15 ${}^{1}H NMR$ (CDCl₃): $\delta = 0.7 1.1$ (27H,m), 1.15~1.90 (33H,m), 2.6 ~3.25 (16H,m), 4.47 (1H,m), 5.0~ 5.8 (7H,m), 7.0~7.35 (8H,m) MS (SIMS): 1060 (M+1)
- 20 PF1022-051物質:
 'H-NMR (CDCl₃): δ = 0.7~1.1
 (27H,m),1.2~1.85 (24H,m), 2.64
 ~3.20 (16H,m),4.46 (1H,m),5.0~
 5.75 (7H,m),7.0~7.45 (9H,m)

MS (SIMS) : 1005 (M+1)

実施例 6 8. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(t-Bu0)PhLac]₂ (化合物コード番号: P F 1 0 2 2 - 2 2 物質)

PF1022H物質 3.59gを塩化メチレン36ml 5と酢酸エチル1.8mlとの混液に溶解し、その溶液へ-40℃にてイソブテン7mlと濃硫酸0.6mlとを加えて 封管し、室温で1時間攪拌した。再び-40℃に反応液 を冷却し、開管してイソブテン7mlを加え、封管して室 温で14時間攪拌した。-30℃に冷却して開管した。

10 反応液ヘトリエチルアミン 4 mlを加えた後、溶媒を減圧 留去した。

残渣を酢酸エチル250mlに溶解し、5%硫酸水素カリウム、次いで20%食塩水で順次洗浄して、無水硫酸マグネシウムで乾燥した後、溶媒を減圧留去した。 残渣15 をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルムー酢酸エチル=2:1(v/v))にて精製し、標題化合物1.43g(35.7%)を白色粉末として得た。

 $[\alpha]_D = -113^{\circ} (c = 0.1, MeOH)$

MS (SIMS) : 1093 (M+1)

'H - N M R (C D C I 3): $\delta = 0.85 \sim 1.05$ (2 7 20 H, m), 1.32 (18H, s), 1.39 (3H, d, J = 0.7), 1.41 ~ 1.93 (12H, m), 2.69 ~ 2.96 (12H, m), 3.08 (4H, m), 4.50 ~ 5.64 (8H, m), 7.02 (8H, dd)

実施例 6 9. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(BTH)Lac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号: PF1022-038物質)

窒素雰囲気下、トリフェニルホスフィンオキシド
1.79gを塩化メチレン10mlに溶解し、氷冷下無水トリフルオロメタンスルホン酸の0.7M塩化メチレン溶液 4.5mlを加えた。0℃で30分間撹拌した後、Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(HOCO)Lac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac]
1.18gとオルトアミノチオフェノール0.14mlとの塩化メチレン(5.5ml)溶液を滴下し、0℃で2時間撹拌した。

その反応液ヘクロロホルム30mlを加え、5%硫酸水

素カリウム 3 0 ml、飽和重曹水(3 0 ml×2)、飽和食塩水 3 0 mlで順次洗い、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。
15 溶媒を減圧留去した後、酢酸エチル 3 0 mlとジエチルエーテル 5 0 mlとを加え、生じた沈澱を濾去し、濾液を濃縮した。窒素雰囲気下、氷冷したトリフェニルホスフィンオキシド 1 . 7 9 g の塩化メチレン(1 0 ml)溶液に、無水トリフルオロメタンスルホン酸の 0 . 7 M塩化メチレン溶液 4 . 5 mlを加え、0℃で 1 時間撹拌した後、上記の残渣の塩化メチレン溶液を加えて、徐々に室温まで昇温し、同温で 2 時間 4 5 分撹拌した。

その反応液にクロロホルム30mlを加え、水30ml、 飽和重曹水30mlで順次洗い、無水硫酸ナトリウムで乾

燥した。溶媒を減圧濃縮後、酢酸エチル1 ml、ジエチルエーテル20 mlを加え、生じた沈澱を濾去し、濾液を濃縮した。再度ジエチルエーテル15 mlを加え、生じた沈澱を濾去し、濾液を濃縮して得られた残渣を2回のシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:酢酸エチル=8:1およびトルエン:酢酸エチル=3:1~2:1)により精製し、標題化合物418 mgを白色粉末として得た。

 $[\alpha]_{D} = -109^{\circ} (c = 0.11, MeOH)$

 $3.6 \sim 3.8 \ (2 \text{ H,m}), \ 5.28 \sim 5.50 \ (6 \text{ H,m}),$

15 5.56 (1 H, d d, J = 5.9, 8.6 H z), 5.95 (1 H, d d, J = 5.4, 8.2 H z), 7.22 ~ 7.60 (7 H, m), 8.0 (2 H, t, J = 8.1 H z)

MS (SIMS) : 1006 (M+1)

実施例70. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(BTH)Lac]2(化合

20 物コード番号: PF1022-037物質)

窒素雰囲気下、トリフェニルホスフィンオキシド 3.65gをジクロロエタン20mlに溶解し、氷冷下に 無水トリフルオロメタンスルホン酸の0.7M塩化メチレン溶液9.5mlを加えた。0℃で30分間撹拌した後、 Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(HOCO)Lac-MeLeu-Lac-MeLeu-(HOCO)Lac] 1.16g、オルトアミノチオフェノール
0.31mlのジクロロエタン11ml溶液を滴下した。 4.5
分間かけて80℃まで昇温し、同温で1時間撹拌した。

- 5 反応液へクロロホルム 5 0 mlを加え、水 3 0 mlで洗い、 無水硫酸ナトリウムで乾燥して溶媒を減圧濃縮した。 残 渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (クロロホル ムー酢酸エチル=8:1~10:3) により精製し、標 題化合物 0.2 6 g を白色粉末として得た。
- 10 [α]_D= -65.1° (c=0.10, MeOH)

 'H-NMR (CDCl₃): δ = 0.5~1.1 (27H, m), 1.18~1.85 (15H, m), 2.76~3.76

 (16H, m), 4.49 (1H, dd, J=5.3, 9.7Hz),

 5.09 (1H, q, J=6.8Hz), 5.22~5.62

 15 (4H, m), 6.08 (1H, t, J=7.5Hz), 6.17

 (1H, t, J=7.3Hz), 7.30~7.58 (4H, m),

 7.80~8.00 (4H, m)

 MS (FD): 1062 (M)

実施例71. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(BIM)Lac-MeLeu-.

20 Lac-MeLeu-PhLac] (化合物コード番号: PF1022-040物質)

Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(HOCO)Lac-MeLeu-Lac-MeLeu-PhLac] 3 6 6 mg、オルトフェニレンジアミン 5 5 . 9 mg、BOP-Cl 1 4 2 . 7 mgおよびジイソプロピルエチル

アミン 0.1 6 mlを塩化メチレン 1 5 mlに溶解し、室温で 4 時間撹拌した。クロロホルム 3 0 mlを加え、飽和重曹水 3 0 mlで洗い、無水硫酸ナトリウムで乾燥して、溶媒を減圧濃縮した。

- 5 得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (クロロホルム:メタノール=100:1)により精製した。主生成物 (389 mg) をベンゼン40mlに溶解し、 pートルエンスルホン酸水和物14.5 mgを加え、ディーンスタークの装置を用いて4時間加熱還流した。 さら に p ートルエンスルホン酸水和物70mgを追加して、5時間加熱還流した。 室温に戻した後、酢酸エチル50ml を加え、飽和重曹水40mlで洗い、無水硫酸ナトリウム
- 15 ムーメタノール=100:1~50:1) により精製し、 標題化合物243.7 mgを白色粉末として得た。

で乾燥して、溶媒を減圧留去して濃縮した。得られた残

渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホル

 $[\alpha]_{p} = -108^{\circ} (c = 0.11, MeOH)$

 1 H - N M R (C D $_{3}$ O D、 K S C N 添加): $\delta=0$.66 (3 H, d, J = 6.5 H z), 0.77(3 H, d, J = 6.5 H z), 0.80 \sim 0.98(18 H, m), 1.10 \sim 1.88 (18 H, m), 2.90, 2.92, 3.01, 3.15(3 H x 4, each s), 3.0 \sim 3.2(2 H, m), 3.33(1 H, d d, J = 10.0, 15.0 H z), 3.48(1 H, d d, J

= 4.9, 15.0 Hz), $5.26 \sim 5.48 (6 H, m)$,

5.54 (1 H, d d, J = 5.5, 9.0 H z), 5.84 (1 H, d d, J = 4.9, 1 0.0 H z), 7.20 \sim 7.38 (7 H, m), 7.55 (2 H, b s)

MS (FAB) : 989 (M+1)

5 実施例72. Cyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(ATH)PhLac]₂(化合物コード番号: PF1022-056物質)

実施例49で得られたCyclo[MeLeu-Lac-MeLeu-(CH₃CO)

PhLac] 2 (化合物コード番号: PF1022-048物質) 321 mgをクロロホルム20 mlに溶解し、臭素のクロロホルム1.56 M溶液0.4 mlをと48%臭化水素酸1滴とを加え、室温で2時間撹拌した。クロロホルム30 mlを加えて稀釈し、飽和重曹水30 mlで洗浄し、さらに水層をクロロホルム30 mlで抽出した。有機層を合併し、無水硫酸ナトリウムで乾燥した後、溶媒を減圧濃15 縮した。

得られた残渣をTHF15mlに溶解し、チオ尿素96mg、炭酸水素ナトリウム130mgおよび水1mlを加え、室温で1時間撹拌した。酢酸エチル50mlを加え、飽和重曹水30mlで洗浄後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、

20 溶媒を減圧濃縮した。得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルムーメタノール=50:1~50:2)により精製し、標題化合物216mgを白色粉末として得た。

 $[\alpha]_{\nu} = -86.2^{\circ} (c = 0.11, MeOH)$

産業上の利用分野

10 本発明によって今回提供された前記の一般式(I)、 (II)、(III)で示される新規環状デプシペプチドP F1022物質誘導体は、人間ならびに家畜動物および ペット動物に寄生する各種の寄生虫に対して駆虫活性を 有し、従って寄生虫感染症のための予防または治療に駆 15 虫剤として用いるのに有用である。

請求の範囲

1. 次の一般式(I)

【式中、(i) R¹は、水素原子を示し且つR²は、シアノ(C₁~C₀) アルコキシ基、チオカルバモイル(C₁~C₀) アルコキシ基、アミノ(C₁~C₀) アルコキシ
基、保護基を有するアミノ(C₁~C₀) アルコキシ基、Nーモノ(C₁~C₀) アルキルアミノ(C₁~C₀) アルコキシ基、N, Nージ(C₁~C₀) アルキルアミノ(C₁~C₀) アルコキシ基、N, Nージ((C₁~C₀) アルコキシ(C₁~C₀) アルコキシ(C₁~C₀) アルコキシ(C₁~C₀) アルコキシを、(環構成原子として窒素原子を1個またはそれ以上含み、さらに酸素原子、または硫黄原子を含んでもよい5員または6員の) 環状アミノ(C₁~C₀) アルコキシ基、環構成原子として3個以下のヘテロ原子(窒素原子、酸素原子、または硫黄原子)を含有し且つ置換基

(C,~C。-アルキル基またはC,~C。-シクロアルキ ル基またはハロゲン(塩素、臭素、ふっ素)で置換され てもよいフェニル基)を有してもよい5員または6員の 飽 和 ま た は 不 飽 和 の 複 素 環 を 置 換 基 と し て 有 す る (C -~ C ₆) アルコキシ基、置換基(ハロゲンまたは水酸基) を有してもよい (С2~С6) アルカノイル基、 N-モノ (C₁~C₆) アルキルカルバモイル基、 N, N - ジ(C₁ ~C。)アルキルカルバモイル基、(環構成原子として 窒 素 原 子 を 1 個 ま た は そ れ 以 上 含 み 、 さ ら に 酸 素 原 子 、 または硫黄原子を含んでもよい5員または6員の)環状 10 アミノカルボニル基、 N - モノ (C₁~ C₆) アルキルア ミノアルコキシカルボニル基、N,N-ジ(Cュ~C。) アルキルアミノアルコキシカルボニル基、(環構成原子 として窒素原子を1個またはそれ以上含み、さらに酸素 原子、または硫黄原子を含んでもよい5員または6員の) 15 環状アミノ(Cı~Cs)アルコキシカルボニル基、ホル ミルオキシ (C1~C5) アルキルカルボニル基、カルボ キシル基、 t-ブチル基、 2-アミノチアゾリル基また はt-ブトキシ基を示すか、あるいは(ii)R'とR'は 相互に同じであり且つ各々はシアノ(С」〜С。)アルコ 20 キシ基、チオカルバモイル(C」~C。)アルコキシ基、 アミノ(С,~С。) アルコキシ基、保護基を有するアミ ノ (C」~C。)アルコキシ基、N-モノ (C」~C。)ア ルキルアミノ (C₁~C₆) アルコキシ基、 N, N-ジ

(Cュ~C。)アルキルアミノ(Cュ~C。)アルコキシ基、 N, $N - \mathcal{I}$ (($C_1 \sim C_6$) $P \mathcal{I} = P \mathcal{I} + \mathcal{I} +$ ルキル)アミノ(C」~C。)アルコキシ基、(環構成原 子として窒素原子を1個またはそれ以上含み、さらに酸 5 素原子、または硫黄原子を含んでもよい5員または6員 の)環状アミノ(С、~С。)アルコキシ基、環構成原子 として3個以下のヘテロ原子(窒素原子、酸素原子、 た は 硫 黄 原 子) を 含 有 し 且 つ 置 換 基 (C 」~ C 。 - ア ル キ ル 基 ま た は C ₃~ C ₅~ シ ク ロ ア ル キ ル 基 ま た は ハ ロ ゲ ン 10 (塩素、臭素、ふっ素)で置換されてもよいフェニル基) を 有 し て も よ い 5 員 ま た は 6 員 の 飽 和 ま た は 不 飽 和 の 複 素環を置換基として有する(C」~C。)アルコキシ基、 置換基(ハロゲンまたは水酸基)を有してもよい(Cュ ~ C 。) ア ル カ ノ イ ル 基、 N - モ ノ (C , ~ C 。) ア ル キ ル カルバモイル基、 N, N - ジ(C · ~ C 。)アルキルカル 15 バモイル 基、 (環 構 成 原 子 と し て 窒 素 原 子 を 1 個 ま た は それ以上含み、さらに酸素原子、または硫黄原子を含ん でもよい5員または6員の)環状アミノカルボニル基、 $N - \mp J$ ($C_1 \sim C_6$) $P \mu + \mu P \in J$ ($C_1 \sim C_6$) $P \mu$ コキシカルボニル基、N, N-ジ(C₁~C₆)アルキル 20 アミノアルコキシカルボニル基、(環構成原子として窒 素原子を1個またはそれ以上含み、さらに酸素原子、ま たは硫黄原子を含んでもよい5員または6員の)環状ア ミノ (С,~С。) アルコキシカルボニル基、ホルミルオ

キシ (C₁~C₆) アルキルカルボニル基、カルボキシル基、 t ーブチル基、 2 ーアミノチアゾリル基または t ーブトキシ基を示し、またMe は、メチル基を示す〕で表される環状デプシペプチド、 P F 1 0 2 2 物質誘導体。

2. 請求の範囲1に示される一般式(I)で(i) 5 R'が水素原子で且つ R'が、シアノメトキシ基、チ オカルバモイルメトキシ基、2-アミノエトキシ基、2 - (N-t-ブチルオキシカルボニルアミノ)エトキシ 基、2-(N-モノ(C1~C6)アルキルアミノ)エト キシまたは3- (N-モノ (C,~C。) アルキルアミノ) 10 プロポキシ基、2-(N, N-ジ(C₁~C₆)アルキル アミノ) エトキシまたは $3-(N, N-ジ(C_1 \sim C_6)$ アルキルアミノ) プロポキシ基、2-(N, N-ジ((C₁ ~ C。) アルコキシ (C ı ~ C。) アルキル) アミノ) エ トキシ基、2-モルホリノエトキシ基、2-ピロリジノ 15 エトキシ基、2-ピペリジノエトキシ基、複素環〔ピロ リジン、イミダゾール、チアゾール、フラン、テトラヒ ドロフラン、 5-(C₁~ C₆の分岐してもよい) アルキル - 1, 2, 4-オキサジアゾール、5-(ハロゲンで置 換されてもよい) フェニルー 1, 2, 4 - オキサジアゾ 20 ール、5-(C₃~C₀) シクロアルキル-1, 2, 4-オ キサジアゾール、ハロゲンで置換されてもよいピリジン、 またはN-ジ(С、~С。)アルキルテトラヒドロピリミ ジン〕で置換されたメトキシ基、置換基(ハロゲンまた

は水酸基)を有してもよいアセチル基、カルバモイル基、 N-メチルカルバモイル基、N, N-ジメチルカルバモ イル基、モルホリノカルボニル基、N-モノ(Cュ~C。) アルキルアミノエトキシカルボニル基、 N, N-ジ(C₁ ~ C。) アルキルアミノエトキシカルボニル基、モルホ 5 リノエトキシカルボニル基、ホルミルオキシメチルカル ボニル基、カルボキシル基、t-ブチル基、2-アミノ チアゾリル基、またはt-ブトキシ基であるか、あるい は(ii) R'と R²は相互に同じであり且つ各々はシアノ メトキシ基、チオカルバモイルメトキシ基、2-アミノ 10 エトキシ基、 2- (N-t-ブチルオキシカルボニルア ミノ)エトキシ基、2-(N-モノ(C₁~C₆)アルキ ルアミノ) エトキシまたは3-(N-モノ (C₁~C₆) アルキルアミノ) プロポキシ基、2-(N, N-ジ(C₁ ~ C 。) アルキルアミノ) エトキシまたは 3 - (N, N 15 - ジ (C ₁~ C ₆) アルキルアミノ) プロポキシ基、 2 -(N, N − ジ((C ₁ ~ C ₆) アルコキシ(C ₁ ~ C ₆) アル キル) アミノ) エトキシ基、2-モルホリノエトキシ基、 2-ピロリジノエトキシ基、2-ピペリジノエトキシ基、 複素環〔ピロリジン、イミダゾール、チアゾール、フラ 20 ン、テトラヒドロフラン、5-(C,~C。の分岐してもよ い) アルキル-1, 2, 4-オキサジアゾール、5-(ハロゲンで置換されてもよい)フェニルー1, 2, 4 - オキサジアゾール、 5 -(C 3~ C 6) シクロアルキルー

- 1, 2, 4 オキサジアゾール、ハロゲンで置換されて もよいピリジン、またはN - (C₁~C₆) アルキルテト ラヒドロピリミジン〕で置換されたメトキシ基、置換基 (ハロゲンまたは水酸基) を有してもよいアセチル基、
- カルバモイル基、 Nーメチルカルバモイル基、 N, Nージメチルカルバモイル基、 モルホリノカルボニル基、 N ーモノ(C₁~C₆) アルキルアミノエトキシカルボニル基、 N, Nージ(C₁~C₆) アルキルアミノエトキシカルボニル基、 モルホリノエトキシカルボニル基、 ホルミルボニル基、 モルホリノエトキシカルボニル基、 ホルミルボニル 基、 カルボキシル 基、 tーブチル基、 2ーアミノチアゾリル基、 または t ーブトキシ基である請求の範囲 1 に記載の化合物。
- 3. 請求の範囲1に示される一般式(I)で(i) R'は水素原子であり且つR'は、シアノ(C₁~C₆)ア
 15 ルコキシ基、チオカルバモイル(C₁~C₆)アルコキシ基、アミノ(C₁~C₆)アルコキシ基、保護基を有するアミノ(C₁~C₆)アルコキシ基、Nーモノ(C₁~C₆)アルキルアミノ(C₁~C₆)アルコキシ基、N,Nージ(C₁~C₆)アルキルアミノ(C₁~C₆)アルコキシ基、
- 20 N, N ジ ((C 1 ~ C 6) アルコキシ (C 1 ~ C 6) アルコキル) アミノ (C 1 ~ C 6) アルコキシ基、または (環構成原子として窒素原子を 1 個またはそれ以上含み、さらに酸素原子、または硫黄原子を含んでもよい 5 員または 6 員の) 環状アミノ(C 1 ~ C 6) アルコキシ基、あるい

は t ーブトキシ基であるか、あるいは (ii) R 'と R'は相互に同じであって各々はシアノ (C 1~ C 6) アルコキシ基、アシ基、チオカルバモイル (C 1~ C 6) アルコキシ基、アミノ (C 1~ C 6) アルコキシ基、保護基を有するアミノ (C 1~ C 6) アルコキシ基、Nーモノ (C 1~ C 6) アルコキシ基、N, Nージ (C 1~ C 6) アルコキシ基、N, Nージ (C 1~ C 6) アルコキシ (C 1~ C 6) アルコキシ基、N, Nージ ((C 1~ C 6) アルコキシ (C 1~ C 6) アルキル) アミノ (C 1~ C 6) アルコキシ (C 1~ C 6) アルキル) アミノ (C 1~ C 6) アルコキシ基、または (環構成原子10 として窒素原子を1個又はそれ以上含み、さらに酸素原子、または硫黄原子を含んでもよい 5 員または 6 員の) 環状アミノ (C 1~ C 6) アルコキシ基、あるいは t ープトキシ基である請求の範囲 1 に記載の化合物。

4. 請求の範囲1に示される一般式(I)で(i)
R'は水素原子であり且つR'はシアノメトキシ基、チオカルバモイルメトキシ基、2ーアミノエトキシ基、2ー(Nーtーブチルオキシカルボニルアミノ)エトキシ基、2ー(Nーモノ(C₁~C₆)アルキルアミノ)エトキシまたは3ー(Nーモノ(C₁~C₆)アルキルアミノ)プロポキシシまたは3ー(N, Nージ(C₁~C₆)アルキルアミノ)プロポキシシまたは3ー(N, Nージ(C₁~C₆)アルキルアミノ)プロポキシ基、2ー(N, Nージ((C₁~C₆)アルコキシ(C₁~C₆)アルキル)アミノ)プロポキシ基、2ー(N, Nージ((C₁~C₆)アルコキシ(C₁~C₆)アルキル)アミノ)エトキシ基、2ーモルホリノエトキシ基、2ーピロリジノエトキシ基または2ーピペリ

5. 請求の範囲1に示される一般式(I)で(i)
R'は水素原子であり且つR'は環構成原子として3個以下のヘテロ原子(窒素原子、酸素原子、または硫黄原子)を含有し、置換基(C」~C。-アルキル基またはC」~C。-シクロアルキル基またはハロゲンで置換されてもよいフェニル基)を有してもよい5員ないし6員の飽和20または不飽和の複素環を置換基として有する(C」~C。)アルコキシ基であるか、あるいは(ii)R'とR'は各々独立して環構成原子として3個以下のヘテロ原子(窒素原子、酸素原子、または硫黄原子)を含有するが置換基(C」~C。-アルキル基またはC」~C。-シクロアルキ

ル基またはハロゲン置換フェニル基)を有してもよい 5 員ないし6 員の飽和または不飽和の複素環を置換基として有する(C₁~C₆)アルコキシ基である請求の範囲 1 に記載の化合物。

請求の範囲1に示される一般式(Ⅰ)で(ⅰ) 5 R'は水素原子であり且つR'は置換基(ハロゲンまたは 水酸基)を有してもよい(C2~C6)アルカノイル基、 N - モノ(C,~C,)アルキルカルバモイル基、 N, N-ジ (C₁~ C₆)アルキルカルバモイル基、(環構成原子とし て窒素原子を1個またはそれ以上含み、さらに酸素原子、 10 ま た は 硫 黄 原 子 を 含 ん で も よ い 5 員 ま た は 6 員 の) 環 状 アミノカルボニル基、 N - モノ(C · ~ C ·)アルキルアミ ノアルコキシカルボニル基、 N, N-ジ(C₁~C₆)アル キルアミノ (C 1~ C 6)アルコキシカルボニル基、(環構 成原子として窒素原子を1個またはそれ以上含み、さら 15 に酸素原子、または硫黄原子を含んでもよい5員または 6 員の)環状アミノ(C」~ C。)アルコキシカルボニル基、 ホルミルオキシ(C₁~C₆)アルキルカルボニル基、カル ボキシル基、t-ブチル基、または2-アミノチアゾリ ル基を示すか、あるいは、(ii) R'とR2は相互に同じ 20 であり且つ各々は置換基(ハロゲンまたは水酸基)を有し てもよい(C₂~ C₀) アルカノイル基、 N - モノ(C₁~ C。)アルキルカルバモイル基、 N, N - ジ (C₁~ C₆)

アルキルカルバモイル基、(環構成原子として窒素原子

を1個またはそれ以上含み、さらに酸素原子または硫黄原子を含んでもよい5員または6員の)環状アミノカルボニル基、N-モノ(Cı~Co)アルキルアミノ(Cı~Co)アルコキシカルボニル基、(環構成原子として窒素原子を1個またはそれ以上含み、さらに酸素原子、または硫黄原子を含んでもよい5員または6員の)環状アミノ(Cı~Co)アルコキシカルボニル基、ホルミルオキシ(Cı~Co)アルキルカルボニル基、カルボキシル基、tーブチル基または2-アミノチアゾリル基である請求の範囲1に記載の化合物。

7. 請求の範囲1に示される一般式(I)で(i)R'が水素原子で且つR'がカルボキシル基、置換基(ハロゲンまたは水酸基)を有してもよいアセチル基、カル15 バモイル基、Nーメチルカルバモイル基、N・Nージメチルカルボモイル基、モルホリノカルボニル基、N・Nージ(C」~ C。)アルキルアミノエトキシカルボニル基、ストージのでで、10で各々はカルボキシル基、 置換基(ハロゲンまたは水酸基)を有してもよいアセチル基、カルバモイル基、ハーメチルカルバモイル基、N・Nージメチルカルバモイル基、N・Nージメチルカルバモイル基、N・Nージメチルカルバモイル基、N・Nージメチルカルバモイル基、ア・エノ(C」~ C。)

アルキルアミノエトキシカルボニル基、 N, N - ジ(C, ~ C。)アルキルアミノエトキシカルボニル基、 モルホリノエトキシカルボニル基、 またはホルミルオキシメチルカルボニル基である請求の範囲 6 に記載の化合物。

5 8. 次の一般式 (II)

- 15 〔式中、(i) R³は水素原子を示し且つ R⁴はフェニル 基のオルト、メタまたはパラ位の任意の位置に結合した モルホリノ基であるか、あるいは(ii) R³はフェニル 基のオルト、メタまたはパラ位の任意の位置に結合した モルホリノ基であり且つ R⁴はフェニル基のオルト位ま 20 たはメタ位に結合したモルホリノ基を示し、また Me は メチル基を示す〕で示される環状デプシペプチド、 PF 1022物質誘導体。
 - 9. 請求の範囲 8 に示された一般式 (II) で (i) R 3 が水素原子であり且つ R 4 がフェニル基上のパラ位に

結合したモルホリノ基であるか、あるいは(ii) R ³がフェニル基上のオルト位またはパラ位に結合したモルホリノ基であり R ⁴はオルト位に結合したモルホリノ基である請求の範囲 8 に記載の化合物。

5 10. 次の一般式(III)

15 〔式中、(i) R °は、フェニル基であり且つ R °はカルボキシル基、保護されているカルボキシル基、または(C 1~C 6) アルコキシカルボニル基、あるいは窒素原子、酸素原子または硫黄原子を 1 以上含む 5 員または 6 員の不飽和複素環、あるいはこれら複素環とベンゼン環とが20 縮合した 2 環の縮合複素環を示すか、あるいは (ii) R °とR °とは相互に同じであり且つ各々はカルボキシル基、保護されているカルボキシル基、または (C 1~ C 6) アルコキシカルボニル基を示すか、あるいは窒素原子、酸素原子、または硫黄原子を 1 以上含む 5 員または 6 員の不

飽和複素環、あるいはこれら複素環とベンゼン環とが縮合した2環の縮合複素環を示し、またMeはメチル基を示す〕で示される環状デプシペプチド、PF1022物質誘導体。

- 1 1. 請求の範囲10に示された一般式(III)で(i) R°がフェニル基であり且つR°がカルボキシル基、メトキシカルボニル基、ジフェニルメトキシカルボニル基、ベンズチアゾリル基またはベンズイミダゾリル基であるか、あるいは(ii) R°とR°とが相互に同じであり10 各々がカルボキシル基、メトキシカルボニル基、ジフェニルメトキシカルボニル基、ベンズチアゾリル基またはベンズイミダゾリル基である請求の範囲10に記載の化合物。
- 12. 請求の範囲1に示される一般式(I)の環状デ
 15 プシペプチド、請求の範囲8に示される一般式(II)の
 環状デプシペプチドおよび請求の範囲10に示される一
 般式(III)環状デプシペプチドの少くとも一つまたは
 その酸付加塩を有効成分として含有することを特徴とす
 る駆虫剤組成物。

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP96/02730

A. CLA	SSIFICATION OF SUBJECT MATTER							
Int.	. C1 ⁶ C07D273/00, A61K31/39	5						
According t	According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC							
B. FIEL	DS SEARCHED							
Minimum de	ocumentation searched (classification system followed by	classification symbols)						
Int.	Int. Cl ⁶ C07D273/00, A61K31/395							
Documentat	Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched							
Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used)								
CAS ONLINE								
C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT								
Category*	Citation of document, with indication, where ap	propriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.					
Х	WO, 94/19334, A (Meiji Seik September 1, 1994 (01. 09. & EP, 685469, A	a Co.), 94)	1 - 12					
A	JP, 7-233068, A (Meiji Seik September 5, 1995 (05. 09.	1 - 12						
A	JP, 6-184126, A (Meiji Seik July 5, 1994 (05. 07. 94)(F	1 - 12						
А	WO, 93/19053, A (Fujisawa F Ltd.), September 30, 1993 (30. 09. & EP, 634408, A		1 - 12					
								
Furthe	er documents are listed in the continuation of Box C.	See patent family annex.						
"A" docume	"A" document defining the general state of the art which is not considered the principle or theory underlying the invention							
"E" earlier o	considered novel of cannot be considered to involve an inventive							
	establish the publication date of another citation or other reason (as specified)	"Y" document of particular relevance; the	claimed invention cannot be					
"O" docume	"O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other combined with one or more other such documents, such combinati							
"P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed "&" document member of the same patent family								
Date of the actual completion of the international search Date of mailing of the international search report								
Dec	December 16, 1996 (16. 12. 96) December 25, 1996 (25. 12. 96)							
Name and n	nailing address of the ISA/	Authorized officer						
Jap	Japanese Patent Office							
Facsimile No.		Telephone No.						

国際調査報告

国際出願番号 PCT/JP96/02730

A. 発明の属する分野の分類(国際特許分類(IPC))

Int. Cl' C07D273/00, A61K31/395

B. 調査を行った分野

調査を行った最小限資料(国際特許分類(IPC))

Int. Cl' C07D273/00, A61K31/395

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

国際調査で使用した電子データベース(データベースの名称、調査に使用した用語)

CAS ONLINE

C.	関連す	ると	呂められ	いる文献

引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
x	WO, 94/19334, A (Meiji Seika Co.) 1. 9月. 199 4 (01. 09. 94) & EP, 685469, A	1-12
Α	JP, 7-233068, A (明治製菓株式会社) 5.9月.1995 (05.09).95), ファミリーなし	1-12
A	JP, 6-184126, A (明治製菓株式会社) 5. 7月. 1994 (05. 07 . 94), ファミリーなし	1-12
A	WO, 93/19053, A (Fujisawa Pharmaceutical Co. Ltd.) 30. 9月. 1993 (30. 09. 93) & EP, 634 408, A	1-12

□ C欄の続きにも文献が列挙されている。

□ パテントファミリーに関する別紙を参照。

- * 引用文献のカテゴリー
- 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示す もの
- 「E」先行文献ではあるが、国際出願日以後に公表されたもの
- 「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する 文献(理由を付す)
- 「O」ロ頭による開示、使用、展示等に含及する文献
- 「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

- の日の後に公安された文献
- 「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって て出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理 論の理解のために引用するもの
- 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明 の新規性又は進歩性がないと考えられるもの
- 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以 上の文献との、当業者にとって自明である組合せに よって進歩性がないと考えられるもの
- 「&」同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日 16.12.96 国際調査報告の発送日 20.12.56 国際調査機関の名称及びあて先 日本国特許庁(ISA/JP) 郵便番号100 東京都千代田区霞が関三丁目4番3号 電話番号 03-3581-1101 内線 3452

THIS PAGE BLANK (USPTO)

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

□ BLACK BORDERS
□ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
□ FADED TEXT OR DRAWING
□ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
□ SKEWED/SLANTED IMAGES
□ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
□ GRAY SCALE DOCUMENTS
□ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
□ REFERÊNCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

☐ OTHER:

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.

THIS PAGE BLANK (USPTO)